

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
21. Mai 2004 (21.05.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
WO 2004/041796 A1

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C07D 277/82,  
277/42, C07F 7/00, B01J 31/00, C08F 10/00, 4/64, 4/62

KRISTEN, Marc, Oliver [DE/DE]; Römerweg 15, 67117  
Limburgerhof (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/012200

(74) Anwalt: ISENBRUCK, Günter; Isenbruck Bösl  
Hörschler Wichmann Huhn, Theodor-Heuss-Anlage 12,  
68165 Mannheim (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:  
3. November 2003 (03.11.2003)

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR,  
CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE,  
GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR,  
KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK,  
MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT,  
RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR,  
TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
102 51 513.1 4. November 2002 (04.11.2002) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme  
von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE];  
67056 Ludwigshafen (DE).

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW),  
eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,  
TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE,  
DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL,  
PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG,  
CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): PREISHU-  
BER-PFLÜGL, Peter [AT/DE]; Otto-Dill-Str. 39,  
67061 Ludwigshafen (DE). OKUDA, Jun [JP/DE]; Raif-  
feisenstr. 13, 55218 Ingelheim (DE). REIMER, Valentine  
[DE/DE]; „Armenruhstr. 15-17, 65203 Wiesbaden (DE).

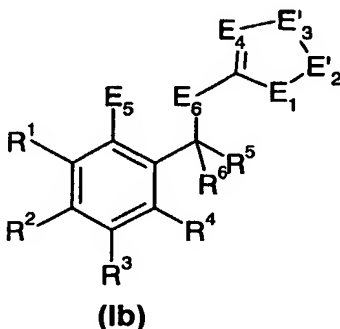
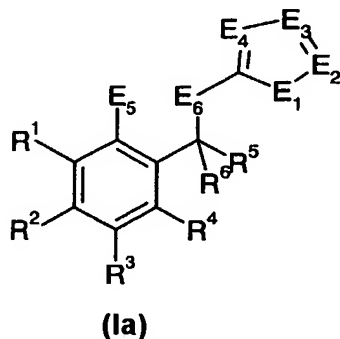
Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht

[Fortsetzung auf der nächsten Seite]

(54) Title: TRANSITION METAL CATALYSTS FOR (CO)POLYMERIZING OLEFINIC MONOMERS

(54) Bezeichnung: ÜBERGANGSMETALLKATALYSATOREN FÜR (CO)POLYMERISATION VON OLEFINISCHEN  
MONOMEREN



(57) Abstract: The invention relates to metal complexes composed of a transition metal and of at least one multidentate ligand of general formulas (Ia) or (Ib), to a method for producing the metal complexes, to the multidentate ligands themselves, to the production thereof, to catalytically active compositions containing the inventive metal complex, to the use of the inventive catalytic composition for polymerizing or copolymerizing olefins, to a method for polymerizing or copolymerizing olefins, during which the inventive catalytic composition is used, and to a polymer or

copolymer that can be produced according to the inventive method.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft Metallkomplexe, die aus einem Übergangsmetall und mindestens einem mehrzähligen Liganden der allgemeinen Formel (Ia) oder (Ib) aufgebaut sind, ein Verfahren zur Herstellung der Metallkomplexe, die mehrzähligen Liganden selbst sowie ihre Herstellung, katalytisch aktive Zusammensetzungen, enthaltend den erfindungsgemässen Metallkomplex, die Verwendung der erfindungsgemässen katalytischen Zusammensetzung zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen sowie ein Verfahren zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen, worin die erfindungsgemässe katalytische Zusammensetzung eingesetzt wird und ein Polarem oder ein Coolerem Hersteller nach dem erfindungsgemässen Verfahren.



---

*Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.*

---

## Übergangsmetallkatalysatoren für (Co)Polymerisation von olefinischen Monomeren

---

5

Die vorliegende Erfindung betrifft Metallkomplexe, die aus einem Übergangsmetall und mindestens einem mehrzähligen Liganden aufgebaut sind, ein Verfahren zur Herstellung der Metallkomplexe, die mehrzähligen Liganden selbst sowie ihre Herstellung, katalytisch aktive Zusammensetzungen, enthaltend den erfindungsgemäßen Metallkomplex, die

10 Verwendung der erfindungsgemäßen katalytischen Zusammensetzung zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen sowie ein Verfahren zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen, worin die erfindungsgemäße katalytische Zusammensetzung eingesetzt wird und ein Polymer oder ein Copolymer herstellbar nach dem erfindungsgemäßen Verfahren.

15

Polymere und Copolymere von Olefinen sind wirtschaftlich von großer Bedeutung, da die Monomere in großen Mengen leicht zugänglich sind und weil sich die Polymere durch Variation des Herstellungsverfahrens oder der Verarbeitungsparameter in weiten Bereichen variieren lassen. Besondere Aufmerksamkeit bei dem Herstellverfahren der Polymere oder

20 Copolymere gilt dabei dem verwendeten Katalysator. Neben Ziegler-Natta-Katalysatoren gewinnen verschiedene Single-Site-Katalysatoren an Bedeutung, wobei als Zentralatome Übergangsmetalle wie Zr (z.B. in Metallocenkatalysatoren), Ni, Pd oder Fe oder Co eingesetzt werden.

25

Die gut untersuchten Metallocenkatalysatoren haben für den großtechnischen Einsatz Nachteile. Die am häufigsten verwendeten Metallocene sind Zirkonocene und Hafnocene, die sehr hydrolyseempfindlich sind. Des weiteren sind die meisten Metallocene empfindlich gegenüber einer Vielzahl von Katalysatorgiften wie Alkohole, Ether oder Kohlenmonoxid, was eine sorgfältige Reinigung der als Monomere eingesetzten Olefine

30 erfordert.

35

EP-A 0 874 005 betrifft Polymerisationskatalysatoren, die Übergangsmetallverbindungen enthalten, die einen oder mehrere bidentate (zweizählige) Liganden aufweisen. Bei den Übergangsmetallkomplexen handelt es sich bevorzugt um Ti-Komplexe, die

Salicylaldehydliganden aufweisen. Dabei kann das Aldimin-Stickstoffatom

Phenylsubstituenten tragen oder in einen 6-gliedrigen Ring eingebaut sein. Mit diesen Katalysatoren werden in der Regel niedermolekulare Polyethylene erzeugt, die als Werkstoffe wenig geeignet sind.

- 5 EP-A 0 950 667 betrifft ebenfalls Polymerisationskatalysatoren, die Übergangsmetall-Verbindungen enthalten, die einen oder mehrere bidentate (zweizählige) Liganden aufweisen. Dabei erfolgt die Koordination zum Übergangsmetall durch mindestens ein Stickstoffatom und mindestens ein an einen aromatischen Rest gebundenes Atom. Als Übergangsmetalle werden gemäß den Beispielen bevorzugt Titan und Zirkon eingesetzt.

10

Richard F. Jordan et al. Organometallics 1997, 16, 3282 bis 3302 betrifft Übergangsmetallkomplexe von Gruppe IV Übergangsmetallen, die zweizählige 8-Chinolinolato-Liganden aufweisen. Diese Metallkomplexe werden in der Ethylenpolymerisation eingesetzt. Die Aktivitäten der Komplexe sind jedoch sehr gering.

15

WO 98/27124 betrifft Eisen- und Cobalt-Komplexe von 2,6-Pyridincarboxaldehyd-bis(iminen) und 2,6-Diacylpyridin-bis(iminen), die als Katalysatoren zur Ethylenpolymerisation eingesetzt werden. Bei diesen Katalysatoren handelt es sich um dreizählige Liganden, wobei das Übergangsmetall über drei Stickstoffatome des Liganden koordiniert ist.

20

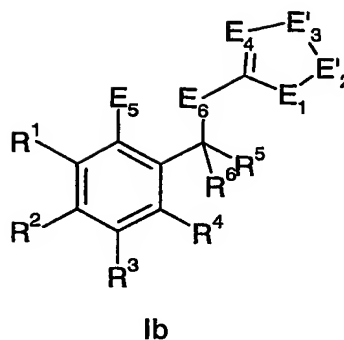
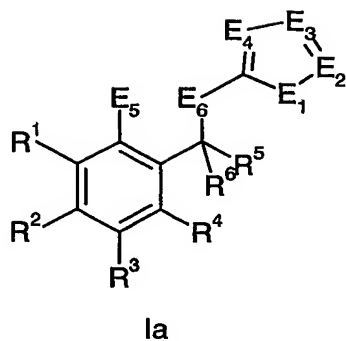
Aufgrund der großen kommerziellen Bedeutung von Polyolefinen ist die Suche nach möglichst vielseitigen polymerisationsaktiven Übergangsmetallkomplexen auch weiterhin von großer Bedeutung. Dabei ist, neben einer hohen Aktivität der Übergangsmetallkatalysatoren, deren Stabilität ebenfalls von besonderer Wichtigkeit. Viele monodentate (einzählige) oder bidentate (zweizählige) Liganden ergeben mit verschiedenen Übergangsmetallsalzen aktive Polymerisationskatalysatoren. Diese Katalysatoren zeigen jedoch häufig eine Abnahme der Konzentration der aktiven Spezies im Verlaufe der Polymerisation.

30

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist es daher, Liganden, diese enthaltende Übergangsmetallkomplexe sowie diese Übergangsmetallkomplexe enthaltende Polymerisationskatalysatoren bereitzustellen, die stabilisiert sind und somit das Problem der Abnahme der Konzentration der aktiven Spezies im Verlaufe der Polymerisation lösen.

35

Diese Aufgabe wird gelöst durch eine Verbindung der allgemeinen Formel (Ia) oder (Ib)



worin

5 in Formel (Ia)

E1 O, S, Se, Te, NR, CR<sub>2</sub>, PR, bevorzugt O oder S, besonders bevorzugt S

10 E2, E3 CR, N, P, bevorzugt CR,

E4 N, P, bevorzugt N,

E5 OH, SH, NHR, bevorzugt OH oder OR', SR', NRR',

15

E6 NH, PH, bevorzugt NH oder NR', PR',

R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> Wasserstoff oder ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder ein Arylrest,

20

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> Wasserstoff ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest, ein Arylrest, Halogen oder eine Nitrogruppe,

R Wasserstoff, ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder ein Arylrest,

25

R' ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder ein Arylrest,

bedeuten, wobei mindestens eine der Gruppen E5 oder E6 ein Wasserstoffatom enthält,

wobei bevorzugt sowohl E5 als auch E6 jeweils ein Wasserstoffatom enthalten; und  
in Formel (Ib)

5

die Symbole E1, E4, E5, E6, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R und R' dieselben Bedeutungen aufweisen wie in Formel (Ia)

und

10

E2' und E3' O, S, Se, Te, NR, CR<sub>2</sub>, PR, bevorzugt CR<sub>2</sub> bedeuten.

Bevorzugt ist in den erfindungsgemäßen Verbindungen gemäß Formel Ia oder Ib E1 S oder O, besonders bevorzugt S, und E4 N. Ganz besonders bevorzugt ist E1 S oder O, bevorzugt S, E4 N und E6 NH.

15

Diese Verbindungen sind hervorragend als Liganden in Übergangsmetallkomplexen geeignet. Die erfindungsgemäßen Verbindungen weisen mehrere Koordinationsstellen auf. So können durch zusätzliche Donor-Akzeptor-Wechselwirkungen die  
Übergangsmetallzentren von Übergangsmetallkomplexen stabilisiert werden. Diese  
Übergangsmetallkomplexe sind dann hervorragend zum Einsatz in der Polymerisation von Olefinen geeignet.

20

Durch die Auswahl der Substituenten (elektronenschiebend oder -ziehend) an dem durch E1, E2, E3, E4 und ein weiteres Kohlenstoffatom gebildeten heterozyklischen 5-Ring kann die Nukleophilie des Metallzentrums eines die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel Ia oder Ib enthaltenden Übergangsmetallkomplexes eingestellt werden. Bei Einsatz dieser Übergangsmetallkomplexe in der Polymerisation von Polyolefinen können dadurch die Liganden an die jeweils eingesetzten  
Übergangsmetallatome bzw. die in der Polymerisation eingesetzten Monomere angepasst werden.

30

Geeignete lineare oder verzweigte Alkylreste sind Alkylreste mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, bevorzugt 1 bis 20 Kohlenstoffatomen, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl, sec-Butyl, tert-Butyl, neo-Pentyl und n-Hexyl.

35

Geeignete cyclische Alkylreste sind cyclische gesättigte Kohlenwasserstoffreste mit 3 bis 30 Kohlenstoffatomen, bevorzugt 3 bis 20 Kohlenstoffatomen wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl und Adamantyl.

- 5 Geeignete Arylreste sind solche mit 6 bis 30 Kohlenstoffatomen, bevorzugt 6 bis 20 Kohlenstoffatomen wie Phenyl, Benzyl, Naphthyl, Biphenyl, Terphenyl, Phenanthryl und Anthracenyl. Die Arylreste können des weiteren alkylsubstituiert sein. Geeignete alkylsubstituierte Arylreste sind Toly, Isopropylphenyl, t-Butylphenyl, Dimethylphenyl und Di-t-Butylphenyl.

10

In den oben genannten Alkyl- und Arylresten können einzelne Wasserstoffatome durch Halogenatome ersetzt sein. Beispiele für solche halogenierten Alkyl- und Arylreste sind Trifluoromethyl, Pentafluorophenyl und Chlorophenyl.

- 15 Es ist des weiteren möglich, dass in den Alkyl- und Arylresten ein oder mehrere Wasserstoffatome durch andere Kohlenwasserstoffreste ersetzt sind, zum Beispiel arylsubstituierte Alkylreste wie Benzyl und Cumyl.

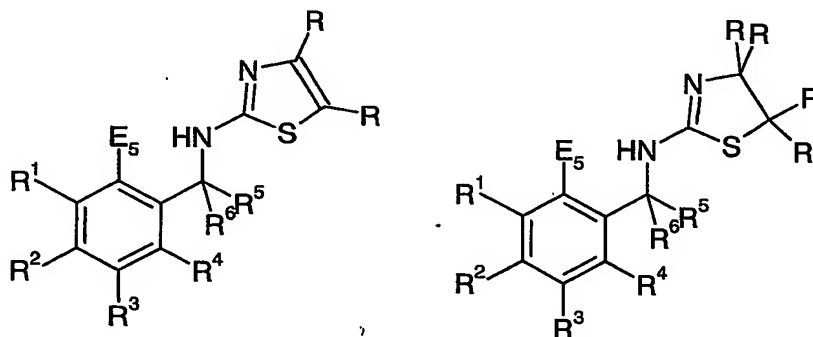
- 20 Besonders bevorzugt sind  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  Wasserstoff, Halogen, eine Nitrogruppe oder lineare oder verzweigte Alkylreste mit 1 bis 20 Kohlenstoffatomen wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl, sec-Butyl, t-Butyl, neo-Pentyl und n-Hexyl, ganz besonders bevorzugt mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl, sec-Butyl und t-Butyl. Des weiteren bevorzugt sind  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  Arylreste mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen wie Phenyl, Naphthyl, Biphenyl, 25 Terphenyl, Phenanthryl und Anthracenyl, ganz besonders bevorzugt sind Phenyl und Naphthyl, sowie substituierte Arylreste wie Toly und Cumyl.

- 30 Ganz besonders bevorzugt ist mindestens einer der Reste  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  ein Wasserstoffatom, insbesondere bevorzugt sind zwei der genannten Reste ein Wasserstoffatom. Die übrigen Reste sind bevorzugt Alkyl- und/oder Arylreste, besonders bevorzugt Alkylreste, wie vorstehend erwähnt.

- 35 Entsprechende Definitionen wie für  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$  und  $R^4$  gelten ebenfalls für die Reste  $R^5$  und  $R^6$  sowie R. Die vorstehend genannten Definitionen für bevorzugt eingesetzte Alkyl- und Arylreste gelten ebenfalls für den Rest R'.

Bevorzugte Definitionen für E1, E2, E2', E3', E4, E5 und E6 sind ebenfalls bereits vorstehend genannt. Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel Ia oder Ib, in denen E1 S oder O, bevorzugt S, ist und gleichzeitig E4 N ist. Besonders bevorzugt sind E2 und E3 in Verbindungen der Formel Ia CR, wobei bevorzugte

- 5 Definitionen für R bereits vorstehend genannt sind. In Verbindung Ib sind E2' und E3' besonders bevorzugt CR<sub>2</sub>, wobei bevorzugte Definitionen für R ebenfalls vorstehend genannt sind und die beiden an das Kohlenstoffatom in E2' bzw. E3' gebundenen Reste R gleich oder verschieden sein können.
- 10 Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen Ia und Ib gemäß den folgenden Strukturformeln,



worin R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> sowie R die vorstehend genannten Bedeutungen aufweisen.

15

Die Verbindungen der Formeln Ia und Ib können nach beliebigen, dem Fachmann bekannten Verfahren hergestellt werden. In einer bevorzugten Ausführungsform werden die Verbindungen durch Umsetzung einer Verbindung der allgemeinen Formel IIa oder IIb mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III hergestellt, wobei Verbindungen der

20 Formel IVa oder IVb gebildet werden. Diese Verbindungen der Formeln IVa und IVb, sowie bevorzugte Verbindungen dieser Formeln sind ebenfalls Gegenstand der vorliegenden Anmeldung.

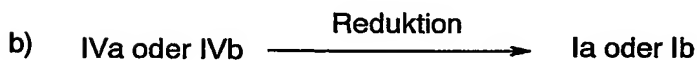
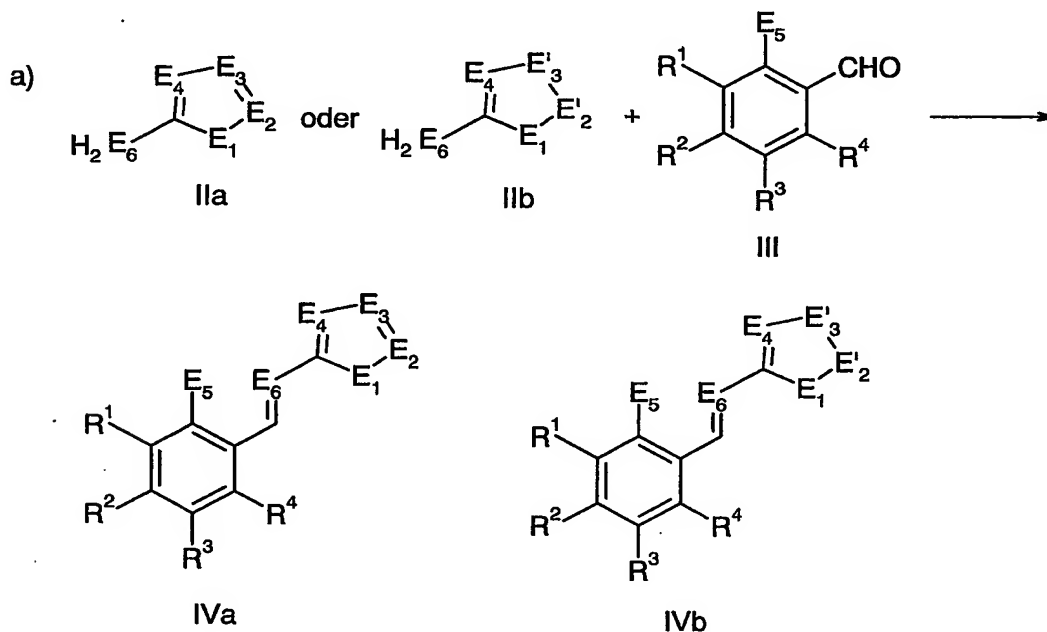
- Um aus den Verbindungen der Formeln IVa bzw. IVb die erfindungsgemäßen
- 25 Verbindungen der Formeln Ia bzw. Ib zu erhalten, erfolgt eine Reduktion der Verbindungen der Formeln IVa bzw. IVb.



- 7 -

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist daher ein Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formeln Ia und Ib, wobei eine Verbindung der allgemeinen Formel IIa oder IIb mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III zu einer Verbindung der allgemeinen Formel IVa oder IVb umgesetzt wird (Schritt a)). Die Verbindung der allgemeinen Formel IVa oder IVb wird anschließend zu einer Verbindung der allgemeinen Formel Ia oder Ib reduziert (Schritt b)).

Die Reaktionsschritte a) und b) sind in dem nachfolgenden Schema dargestellt:



Die Symbole E1, E2, E3, E2', E3', E4, E5, E6, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R und R' haben die vorstehend genannten Bedeutungen.

Die Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formeln Ia und Ib erfolgt bevorzugt in zwei Schritten, Schritt a) und Schritt b), wie bereits vorstehend erwähnt.

*Schritt a):*

Schritt a) wird im allgemeinen in Lösung durchgeführt. Geeignete Lösungsmittel sind Alkohole wie Methanol, Ethanol und Isopropanol und aromatische Kohlenwasserstoffe wie Toluol, bevorzugt ist Ethanol. Dabei wird üblicherweise die Verbindung der Formel IIa oder IIb in einem der genannten Lösungsmittel vorgelegt und unter Rühren mit dem Aldehyd der allgemeinen Formel III, bevorzugt tropfenweise, versetzt. Der Aldehyd der Formel III wird in einer bevorzugten Ausführungsform ebenfalls in einem der genannten Lösungsmittel, bevorzugt in demselben, in dem die Verbindung der Formel IIa oder IIb vorgelegt wird, gelöst. Im Anschluss an die Zugabe werden katalytische Mengen einer Base oder Säure, bevorzugt Piperidin, Pyridin oder Triethylamin bzw. Ameisensäure, Schwefelsäure oder Toluolsulfonsäure, zugegeben. Anschließend wird die Reaktionslösung auf im allgemeinen 10 bis 150°C, bevorzugt 20 bis 80°C, besonders bevorzugt 40 bis 60°C erhitzt. Das Erhitzen der Reaktionslösung erfolgt dabei im allgemeinen über einen Zeitraum von 0,5 bis 36 Stunden, bevorzugt 1 bis 16 Stunden, besonders bevorzugt 1 bis 4 Stunden. Anschließend wird die Reaktionsmischung auf -60 bis +30°C, bevorzugt 10 bis 20°C abgekühlt. Dabei fällt im allgemeinen ein Feststoff aus, der, bevorzugt durch Filtrieren, abgetrennt wird. Weiteres Produkt wird erhalten, wenn die nach Filtrieren erhaltene Mutterlauge eingeengt und weiter auf im allgemeinen -60 bis +30°C, bevorzugt 10 bis 20°C abgekühlt wird. Anschließend werden die vereinigten Feststoffe, bevorzugt im Vakuum, getrocknet.

In dem anschließenden Schritt b) erfolgt eine Reduktion der erhaltenen Verbindungen der allgemeinen Formeln IVa bzw. IVb.

*Schritt b)*

Die Reduktion der Verbindungen der allgemeinen Formel IVa bzw. IVb kann im allgemeinen auf beliebige, dem Fachmann bekannte, Art und Weise erfolgen. Bei der Reduktion sind drei grundsätzlich verschiedene Wege denkbar.

- i) Reduktion zu Verbindungen der Formeln Ia bzw. Ib, worin R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> Wasserstoff sind,

ii) Reduktion zu Verbindungen der Formeln Ia bzw. Ib, worin  $R^5$  oder  $R^6$  Wasserstoff und der jeweils andere Rest ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder ein Arylrest ist,

5 iii) Reduktion zu Verbindungen der Formeln Ia bzw. Ib, worin sowohl  $R^5$  als auch  $R^6$  unabhängig voneinander lineare, verzweigte oder cyclische Alkylreste oder Arylreste (unabhängig voneinander) darstellen.

Weg i):

10

Die Reduktion erfolgt im allgemeinen mit einem beliebigen, dem Fachmann bekannten Reduktionsmittel. Geeignete Reduktionsmittel sind  $NaBH_4$  und  $LiAlH_4$ . Dabei wird die Reduktion im allgemeinen in einem Lösungsmittel, bevorzugt in Methanol, Tetrahydrofuran oder Diethylether durchgeführt. Das molare Verhältnis der Verbindungen der Formel IVa bzw. IVb zu dem eingesetzten Reduktionsmittel beträgt im Allgemeinen 1:1 bis 1:1000, bevorzugt 1:2 bis 1:20. Die Reaktionsdauer beträgt im allgemeinen 0,5 bis 12 Stunden, bevorzugt 1 bis 2 Stunden. Die Aufarbeitung der Reaktionsmischung zur Isolierung des gewünschten Produktes erfolgt nach dem Fachmann bekannten Methoden.

15

20 Weg ii):

Zur Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formeln Ia bzw. Ib gemäß Weg ii) erfolgt eine Umsetzung der Verbindungen der Formeln IVa bzw. IVb mit Metallalkylen. Geeignete Metallalkyle sind abhängig von den gewünschten Resten  $R^5$  bzw.  $R^6$ . Bevorzugt werden Methyllithium oder Butyllithium eingesetzt. Im allgemeinen erfolgt die Reaktion in einem Lösungsmittel, bevorzugt Tetrahydrofuran oder Diethylether. Das molare Verhältnis von Verbindungen der Formel IVa bzw. IVb zu dem Metallalkyl beträgt im Allgemeinen 1:0,5 bis 1:100, bevorzugt 1:1 bis 1:2. Die Reaktion erfolgt im allgemeinen bei Temperaturen von  $-80$  bis  $+80^\circ C$ , bevorzugt  $-30$  bis  $+20^\circ C$ . Dabei wird üblicherweise eine Lösung des Metallalkyls zu einer Lösung einer Verbindung der allgemeinen Formel IVa bzw. IVb getropft. Die Reaktionsmischung wird anschließend im allgemeinen langsam auf Raumtemperatur erwärmt und im allgemeinen 1 bis 8 Stunden, bevorzugt 1 bis 2 Stunden nachgerührt. Anschließend erfolgt eine Hydrolyse, bevorzugt unter Eiskühlung mit äquimolaren Mengen eines Alkohols, bevorzugt Methanol. Die gewünschte Verbindung der allgemeinen Formeln Ia bzw. Ib wird anschließend nach dem Fachmann

25

30

35

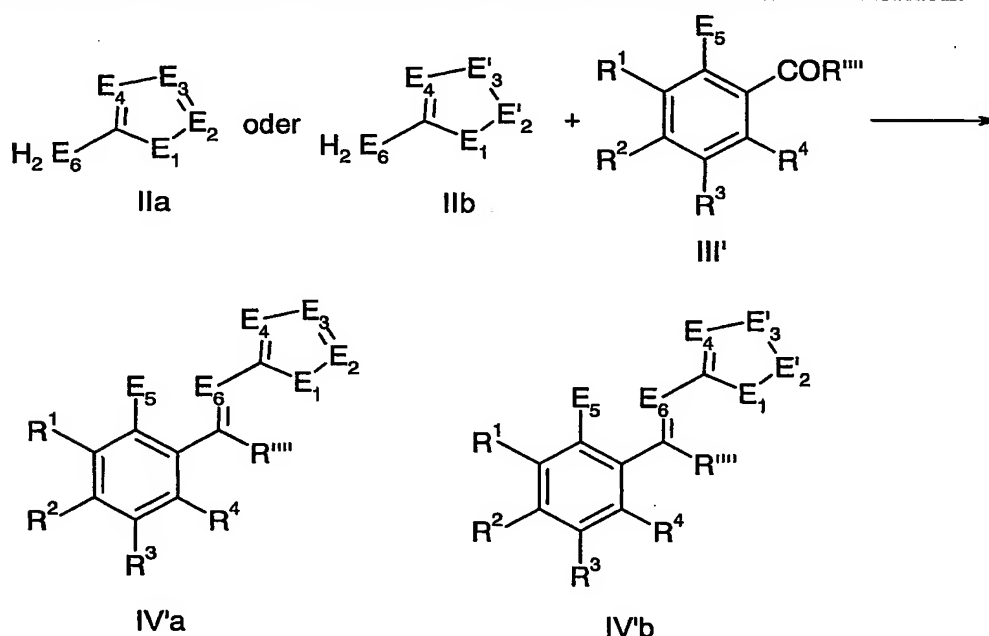
bekannten Methoden isoliert. Das erhaltene Rohprodukt wird anschließend bevorzugt aus einem unpolaren Lösungsmittel, zum Beispiel Pentan, umkristallisiert.

Weg iii):

5

Zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel Ia bzw. IIa, in denen sowohl  $R^5$  als auch  $R^6$  ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder ein Arylrest sind, werden anstelle von Verbindungen der Formeln IVa und IVb Verbindungen der Formeln IV'a und IV'b als Ausgangsprodukte eingesetzt, die durch Umsetzung von Verbindungen der Formeln IIa oder IIb mit Ketonen der Formel III' erhalten werden können:

10



worin R<sup>'''</sup> ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder ein Arylrest, bevorzugt ein linearer C<sub>1</sub>- bis C<sub>4</sub>-Alkylrest, ist.

15

Diese Verbindungen der Formeln IV'a und IV'b, die ebenfalls Gegenstand der vorliegenden Anmeldung sind, werden mit weiterem Metallalkyl umgesetzt. Die Umsetzung erfolgt bevorzugt wie in Weg ii) beschrieben.

20

Die erfindungsgemäßen Liganden eignen sich zur Herstellung von Metallkomplexen. Der Vorteil der erfindungsgemäßen Liganden ist, dass sie über die Gruppe E<sub>4</sub> eine zusätzliche Koordinationsstelle im Liganden aufweisen, die in den üblicherweise eingesetzten Liganden nicht vorhanden ist. Diese bewirkt eine zusätzliche Donor-Akzeptor-Wechselwirkung, die das Metallzentrum in einem entsprechenden Metallkomplex

stabilisieren kann. Dabei ist es besonders vorteilhaft, dass durch Auswahl der Gruppen E1, E2 bzw. E2', E3 bzw. E3' und E4 (elektronenschiebend oder elektronenziehend) die Nukleophilie des Metallzentrums eingestellt werden kann. Dadurch können die Liganden an jeweilige Metallatome angepasst werden.

5

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist daher die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindung der allgemeinen Formel Ia und Ib zur Herstellung von Metallkomplexen.

- 10 Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Metallkomplex der allgemeinen Formel V



- 15 worin L ein von den Verbindungen gemäß einer der allgemeinen Formeln Ia oder Ib gemäß der vorliegenden Erfindung abgeleiteter mono- oder dianionischer Ligand ist,

worin

- 20 - im Falle eines dianionischen Liganden -

E5 O-, S-, RN-, bevorzugt O-, und

E6 N-, P-, bevorzugt N-, bedeuten und

- 25 - im Falle eines monoanionischen Liganden -

entweder

E5 O-, S-, RN-, bevorzugt O-, und

- 30 E6 NR, PR, bevorzugt NR, bedeuten oder

E5 OR, SR, NRR', bevorzugt SR, und

E6 N-, P-, bevorzugt N-, bedeuten

und die weiteren Symbole E1, E2, E2', E3, E3', E4, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R und R' der allgemeinen Formeln Ia und Ib dieselbe Bedeutung aufweisen, die bereits vorstehend angegeben ist;

5 und

- in dem Fall, dass L ein dianionischer Ligand ist -

	M	Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W, bevorzugt Ti, Zr, Hf,
10	R"	Wasserstoff, ein Kohlenwasserstoffrest, bevorzugt ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest, wie bereits vorstehend definiert, NR <sup>m</sup> <sub>2</sub> , OR <sup>m</sup> , Halogen, Acetylacetonat, bevorzugt Halogen, OR <sup>m</sup> , wobei R <sup>m</sup> Wasserstoff oder ein linearer oder verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder Arylrest ist, wobei geeignete lineare, verzweigte oder cyclische Alkylreste und
15		Arylreste bereits vorstehend sind,
	Y	eine Lewis-Base, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Tetrahydrofuran, Diethylether, Pyridin und Triethylamin,
	x	1 oder 2, bevorzugt 1,
	y	1 bis 4, bevorzugt 2,
20	z	0 bis 2, bevorzugt 0

bedeuten, wobei R" und Y zu einem gemeinsamen Rest, zum Beispiel über eine Alkylengruppe, verbunden sein können und 2x + y die Wertigkeit von M ergibt;

25 oder

- in dem Fall, dass L ein monoanionischer Ligand ist -

	M	Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W, Ni, Pd, Co, Fe, Cu, Ru, Rh, bevorzugt Ti, Zr, Hf, Pd, Ni,
30	R"	Wasserstoff, ein Kohlenwasserstoffrest, bevorzugt ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest, wie vorstehend definiert, NR <sup>m</sup> <sub>2</sub> , OR <sup>m</sup> , Halogen, Acetylacetonat, bevorzugt Halogen, OR <sup>m</sup> , wobei R <sup>m</sup> Wasserstoff oder ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest oder Arylrest ist, wobei
35		bevorzugte lineare, verzweigte oder cyclische Alkylreste oder Arylreste vorstehend genannt sind,

- Y eine Lewis-Base ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Tetrahydrofuran, Diethylether, Pyridin und Triethylamin,
- x 1, 2 oder 3, bevorzugt 1 oder 2,
- y 1 bis 4,
- 5 z 0 bis 2, bevorzugt 0, bedeuten,

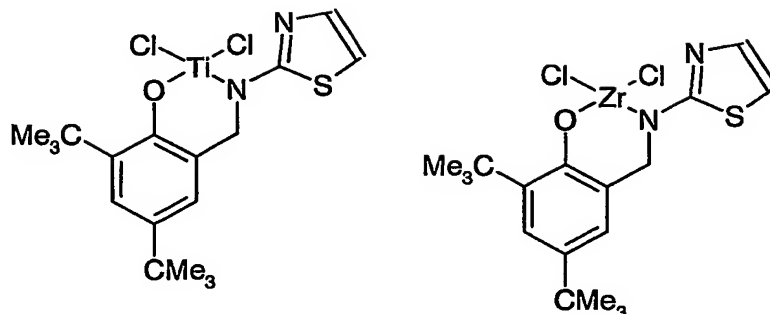
wobei R'' und Y, zum Beispiel über eine Alkylengruppe, zu einem gemeinsamen Rest verbunden sein können und  $x + y$  die Wertigkeit von M ergibt.

- 10 Besonders bevorzugt ist der Ligand L in dem erfindungsgemäßen Metallkomplex ein dianionischer Ligand und ganz besonders bevorzugt ist er ein Metallkomplex, worin L ein dianionischer Ligand und M Ti, Zr oder Hf ist, wobei Ti, Zr oder Hf ganz besonders bevorzugt in der Oxidationsstufe IV vorliegen. In diesen ganz besonders bevorzugten Metallkomplexen, worin L ein dianionischer Ligand ist, M Ti, Zr oder Hf ist, wobei M
- 15 ganz besonders bevorzugt in der Oxidationsstufe IV vorliegt, sind in einer bevorzugten Ausführungsform x 1, y 2 und z 0.

- In einer weiteren Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens weist der erfindungsgemäße Metallkomplex mindestens einen monoanionischen Liganden L auf und
- 20 M ist bevorzugt Ti, Zr, Hf, Ni oder Pd. In dem Fall, wenn M Ti, Zr oder Hf ist, worin diese Metalle M bevorzugt in der Oxidationsstufe IV vorliegen, ist x bevorzugt 2, y bevorzugt 2 und z bevorzugt 0 oder x bevorzugt 1, y bevorzugt 3 und z bevorzugt 0. Wenn M Ni oder Pd ist, und besonders bevorzugt in der Oxidationsstufe 2 vorliegt, ist x bevorzugt 1, y bevorzugt 1 und z bevorzugt 0.

25

Ganz besonders bevorzugt sind Metallkomplexe der folgenden Formeln:



Die erfindungsgemäßen Metallkomplexe werden im allgemeinen durch Deprotonierung einer Verbindung der allgemeinen Formel Ia oder Ib mit einer Base und anschließende Umsetzung mit einer Metallverbindung, oder

- 5 durch direkte Umsetzung einer Verbindung der Formel Ia oder Ib mit einer Metallverbindung erhalten,

- wobei die Metallverbindung ein Metall M ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo und W, bevorzugt Ti, Zr, Hf in dem Fall, dass L ein dianionischer Ligand ist, oder ein Metall M ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W, Ni, Pd, Co, Fe, Cu, Ru und Rh, bevorzugt Ti, Zr, Hf, Ni, Pd, in dem Fall, dass L ein monoanionischer Ligand ist, enthält.

Geeignete Metallverbindungen sind Verbindungen der allgemeinen Formel VI

15



- Darin ist M ein Metall ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo und W, bevorzugt Ti, Zr und Hf, für den Fall, dass als Ligand L ein dianionischer Ligand eingesetzt wird, bzw. - für den Fall, dass L ein monoanionischer Ligand ist -, ist M ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W, Ni, Pd, Co, Fe, Cu, Ru und Rh, bevorzugt Ti, Zr, Hf, Ni und Pd.

- k ist eine Zahl, die die Oxidationsstufe von M sättigen kann, insbesondere eine Zahl von 0 bis 6. So ist k zum Beispiel 2 in dem Fall, dass ein Metall mit der Oxidationsstufe II eingesetzt wird, k ist 3 für den Fall, dass ein Metall mit der Oxidationsstufe III eingesetzt wird, k ist 4 für den Fall, dass ein Metall mit der Oxidationsstufe IV eingesetzt wird usw. Besonders bevorzugt ist k 4 für den Fall, dass Ti(IV), Zr(IV) oder Hf(IV) eingesetzt wird



und k ist 3 für den Fall, dass Ti(III) eingesetzt wird. k ist bevorzugt 2 für den Fall, dass Ni(II) oder Pd(II) eingesetzt werden.

5 X in Formel VI bedeutet Wasserstoff, Halogen, Kohlenwasserstoff, eine Sauerstoff enthaltende Gruppe, eine Schwefel enthaltende Gruppe, eine Stickstoff enthaltende Gruppe, eine Bor enthaltende Gruppe, eine Aluminium enthaltende Gruppe, eine Phosphor enthaltende Gruppe, eine Halogen enthaltende Gruppe, ein heterocyclischer Rest, eine Silikon enthaltende Gruppe, eine Germanium enthaltende Gruppe oder eine Zinn enthaltende Gruppe.

10 Geeignete Halogenatome sind Fluor, Chlor, Brom und Iod.

Geeignete Kohlenwasserstoffreste sind dieselben Reste, die bereits R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> aufgeführt wurden.

15 Geeignete heterocyclische Reste sind Stickstoff enthaltende Heterocyclen wie Pyrole, Pyridine, Pyrimidine, Chinoline und Triazine, Sauerstoff enthaltende Verbindungen wie Furan und Pyran, Schwefel enthaltende Verbindungen wie Thiophen, wobei eines oder mehrere Wasserstoffatome in diesen heterocyclischen Verbindungen durch Alkylgruppen oder Alkoxygruppen substituiert sein können.

20 Geeignete Sauerstoff enthaltende Gruppen sind zum Beispiel Hydroxygruppen, Alkoxygruppen wie Methoxy, Ethoxy, Propoxy und Butoxy, Aryloxygruppen wie Phenoxy, Methylphenoxy, Dimethylphenoxy und Naphthoxy, Arylalkoxygruppen wie Phenylmethoxy und Phenylethoxy, Acetoxygruppen und Carbonylgruppen.

30 Geeignete Schwefel enthaltende Gruppen sind zum Beispiel Sulfonatogruppen wie Methylsulfonato, Trifluormethansulfonato, Phenylsulfonato, Benzylsulfonato, p-Toluolsulfonato, Trimethylbenzolsulfonato, Triisobutylbenzolsulfonato, p-Chlorbenzolsulfonato und Pentafluorobenzolsulfonato, Sulfinatogruppen wie Methylsulfinato, Phenylsulfinato, Benzylsulfinato, p-Toluolsulfinato, Trimethylbenzol-sulfinato und Pentafluorobenzolsulfinato, Alkylthiogruppen und Arylthiogruppen.

35 Geeignete Stickstoff enthaltende Gruppen sind zum Beispiel Aminogruppen, Alkylaminogruppen wie Methylamino, Dimethylamino, Diethylamino, Dipropylamino,

Dibutylamino und Dicyclohexylamino und Arylamino oder Alkylarylaminogruppen wie Phenylamino, Diphenylamino, Ditolylamino, Dinaphthylamino und Methylphenylamino.

5 Geeignete Bor enthaltende Gruppen sind zum Beispiel  $BR^{''''}_4$ , wobei  $R^{''''}$  zum Beispiel Wasserstoff, eine Alkylgruppe, eine Arylgruppe oder ein Halogenatom ist.

10 Geeignete Phosphor enthaltende Gruppen sind Trialkylphosphingruppen wie Trimethylphosphin, Tributylphosphin und Tricyclohexylphosphin, Triarylphosphingruppen wie Triphenylphosphin und Tritolylphosphin, Phosphitgruppen wie Methylphosphit, Ethylphosphit und Phenylphosphit, Phosphonsäuregruppen und Phosphorsäuregruppen.

15 Geeignete Silicium enthaltende Gruppen sind zum Beispiel Kohlenwasserstoff substituierte Silylgruppen wie Phenylsilyl, Diphenylsilyl, Trimethylsilyl, Triethylsilyl, Tripropylsilyl, Tricyclohexylsilyl, Triphenylsilyl, Methyl-diphenylsilyl, Tritolylsilyl und Trinaphthylsilyl, Kohlenwasserstoff substituierte Silylethergruppen wie Trimethylsilylether, Silicon substituierte Alkylgruppen wie Trimethylsilylmethyl und Silicon substituierte Arylgruppen wie Trimethylsilylphenyl.

20 Geeignete Germanium enthaltende Gruppen sind zum Beispiel Gruppen, in denen Silicium in den genannten Silicium enthaltenden Verbindungen durch Germanium ersetzt ist.

Geeignete Zinn enthaltende Verbindungen sind zum Beispiel Verbindungen, in denen Silicium in den genannten Silicium enthaltenden Verbindungen durch Zinn ersetzt ist.

25 Geeignete Halogen enthaltende Gruppen sind Fluor enthaltende Gruppen wie  $PF_6$ , Chlor enthaltende Gruppen wie  $ClO_4$  und  $SbCl_6$  und Iod enthaltende Gruppen wie  $IO_4$ .

30 Geeignete Aluminium enthaltende Verbindungen sind  $AlR^{''''}_4$ , worin  $R^{''''}$  zum Beispiel Wasserstoff, eine Alkylgruppe oder eine Arylgruppe ist, die gegebenenfalls substituiert ist.

35 Besonders bevorzugte Gruppen X sind Halogenatome wie Chlor und Brom, bevorzugt Chlor, Alkylgruppen wie Methyl, Alkoxygruppen wie Propoxy (insbesondere i-Propoxy), Alkylaminogruppen wie Dimethylamino und Kohlenwasserstoffgruppen wie Cyclopentadienylreste, die gegebenenfalls mit einer oder mehreren Alkylgruppen, insbesondere Methyl oder tert-Butyl substituiert sind.

Es ist möglich, dass die Metallverbindung mehrere verschiedene der genannten Gruppen X enthält. Besonders bevorzugte Metallverbindungen sind  $\text{Ti}(\text{NMe}_2)_4$ ,  $(\text{tert-BuCp})\text{TiCl}_3$ ,  $\text{Ti}(\text{NMe}_2)_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{Ti}(\text{Oi-Pr})_4$  sowie die entsprechenden Hf- und Zr-Verbindungen (Cp bedeutet Cyclopentadienyl). Des weiteren sind Verbindungen wie  $\text{TiCl}_3$ ,  $\text{TiCl}_4$ ,  
5  $\text{Ti}(\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5)_4$ ,  $\text{Ti}(\text{NMe}_3)_4$  sowie die entsprechenden Zr- und Hf-Verbindungen geeignet. Weiterhin sind  $\text{NiCl}_2$ ,  $\text{NiBr}_2$ ,  $\text{PdCl}_2$  sowie  $\text{PdBr}_2$  geeignet. Es können auch Komplexe der genannten Metallverbindungen mit THF (Tetrahydrofuran), Acetonitril oder Diethylether eingesetzt werden.

- 10 Das molare Verhältnis zwischen der erfindungsgemäß eingesetzten Verbindung der Formel Ia oder Ib und der Metallverbindung der Formel VI beträgt im allgemeinen 0,5 bis 2 zu 1, bevorzugt 1 bis 1,2 zu 1.

*Herstellung der erfindungsgemäßen Metallkomplexe gemäß Formel V durch*  
15 *Deprotonierung einer Verbindung der Formel Ia oder Ib und anschließende Umsetzung mit einer Metallverbindung:*

Die zur Deprotonierung der Verbindung der allgemeinen Formel Ia oder Ib eingesetzte Base ist ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Metallalkylen, zum Beispiel n-  
20 Butyllithium, und Metallhydriden, z.B. Natriumhydrid. Die Menge der eingesetzten Base ist abhängig davon, ob ein monoanionischer oder dianionischer Ligand aus den Verbindungen der Formel Ia oder Ib hergestellt wird. Im Falle der Herstellung eines monoanionischen Liganden beträgt das Verhältnis der Verbindung der Formel Ia oder Ib zur eingesetzten Base (molares Verhältnis) 1 zu 0,5 bis 1,5, bevorzugt 1 zu 1. Im Falle der  
25 Herstellung eines dianionischen Liganden beträgt das Verhältnis der Verbindung der Formel Ia oder Ib zur eingesetzten Base (molares Verhältnis) im allgemeinen 1 zu 1 bis 3, bevorzugt 1 zu 1 bis 2.

Die Deprotonierung erfolgt nach dem Fachmann bekannten Verfahren in einer  
30 Inertgasatmosphäre. Die Deprotonierung erfolgt im allgemeinen in einem Lösungsmittel ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ether, Tetrahydrofuran und Toluol. Die benötigten Lösungsmittel werden im allgemeinen vor der Benutzung absolutiert. Üblicherweise wird zu einer auf im allgemeinen -60 bis +10 °C, bevorzugt -20 °C gekühlten Lösung der Verbindung der Formel Ia oder Ib die Base tropfenweise zugegeben.  
35 Anschließend wird langsam auf Raumtemperatur erwärmt. Die nachfolgende Aufarbeitung erfolgt nach dem Fachmann bekannten Verfahren.

Das erhaltene Metallsalz, bevorzugt ein Lithiumsalz, wird mit einer der vorstehend genannten Metallverbindungen der Formel VI umgesetzt. Das Verhältnis von Metallsalz zur Metallverbindung beträgt im allgemeinen 1 zu 1 bis 1 zu 4, bevorzugt 1 zu 1 bis 1 zu 2. Die Umsetzung erfolgt nach dem Fachmann bekannten Verfahren, im allgemeinen durch  
5 Vorlegen des Metallsalzes und der eingesetzten Metallverbindung und anschließende Zugabe eines unpolaren Lösungsmittels, zum Beispiel Pentan, unter Kühlung auf im allgemeinen -60 bis +20°C, bevorzugt -20 bis 0°C. Nach anschließendem Erwärmen der Reaktionsmischung auf Raumtemperatur und Nachrühren wird gebildetes, ausgefallenes Metallsalz im allgemeinen abfiltriert und der gewünschte Metallkomplex isoliert.

10 *Direkte Umsetzung einer Verbindung der Formel Ia oder Ib mit einer Metallverbindung:*

Bei der direkten Umsetzung wird im allgemeinen die Metallverbindung der Formel VI in einem Lösungsmittel, zum Beispiel Toluol, vorgelegt und bei einer Temperatur von im  
15 allgemeinen -60 bis + 60°C, bevorzugt -20 bis + 20°C mit einer Verbindung der Formel Ia oder Ib, ebenfalls in einem Lösungsmittel gelöst, tropfenweise versetzt. Anschließend wird über einen Zeitraum von im allgemeinen 1 bis 16 Stunden, bevorzugt 1 bis 4 Stunden weitergerührt. Die Aufarbeitung erfolgt nach dem Fachmann bekannten Verfahren. Die gesamte Reaktion wird in einer Inertgasatmosphäre durchgeführt.

20 Die erfindungsgemäßen Metallkomplexe, die sich aufgrund der erfindungsgemäßen Liganden insbesondere dadurch auszeichnen, dass sie eine hohe Stabilität besitzen, eignen sich hervorragend als Polymerisationskatalysatoren, insbesondere zur Polymerisation von Olefinen. Somit ist Gegenstand der vorliegenden Erfindung ebenfalls die Verwendung der  
25 erfindungsgemäßen Metallkomplexe in der Polymerisation von Olefinen.

Damit die erfindungsgemäßen Metallkomplexe eine genügend hohe katalytische Aktivität in der Polymerisation von Olefinen aufweisen, werden die Metallkomplexe üblicherweise  
30 gemeinsam mit einem Cokatalysator eingesetzt, wobei "in-situ" die katalytisch aktive Spezies aus dem Metallkomplex gebildet wird.

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist daher eine katalytisch aktive Zusammensetzung umfassend

- 35 a) einen erfindungsgemäßen Metallkomplex der allgemeinen Formel V, als Komponente A,

- b) mindestens eine Verbindung, als Komponente B, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus
- b1) einer organometallischen Verbindung, als Komponente B1,
  - b2) einer Organoaluminium-oxy-Verbindung, als Komponente B2, und
  - 5 b3) einer Verbindung, die mit dem Metallkomplex unter Ausbildung eines Ionenpaares reagiert, als Komponente B3.

### *Komponente B*

#### 10 *Komponente B1: Organometallische Verbindung*

Geeignete organometallische Verbindungen (B1), die in der katalytisch aktiven Zusammensetzung gemäß der vorliegenden Erfindung eingesetzt werden können, umfassen organometallische Verbindungen, die mindestens ein Metall der Gruppen I, II, XII und XIII des Periodensystems der Elemente enthalten.

Beispielsweise sind Organoaluminiumverbindungen der folgenden allgemeinen Formel geeignet:



worin  $R^a$  und  $R^b$  unabhängig voneinander ein Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen, bevorzugt mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen ist, Z ein Halogenatom ist und m, n, p und q den folgenden Bedingungen genügen:  $0 < m \leq 3$ ,  $0 \leq n < 3$ ,  $0 \leq p < 3$ ,  $0 \leq q < 3$  und  $m + n + p + q = 3$ .

Weiterhin geeignet sind Alkylkomplexverbindungen, die ein Metall der Gruppe I und Aluminium enthalten, entsprechend der nachfolgenden Formel:



worin  $M^2$  Li, Na oder K ist, und  $R^a$  ein Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenstoffatomen, bevorzugt 1 bis 4 Kohlenstoffatomen darstellt.

35 Weiterhin sind die Alkylverbindungen von Metallen der Gruppen II oder XII des Periodensystems der Elemente geeignet, gemäß der folgenden Formel



worin  $R^a$  und  $R^b$  unabhängig voneinander ein Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 15 Kohlenwasserstoffatomen, bevorzugt 1 bis 4 Kohlenstoffatomen sind, und  $M^3$  Mg Zn oder Cd ist.

5

Beispiele für geeignete Organoaluminiumverbindungen sind Organoaluminiumverbindungen ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Tri-n-alkylaluminium wie Trimethylaluminium, Triethylaluminium, Tri-n-butylaluminium, Tripropylaluminium, Tripentylaluminium, Trihexylaluminium, Trioctylaluminium und Tridecylaluminium, verzweigte Trialkylaluminiumverbindungen wie Triisopropylaluminium, Triisobutylaluminium, Tri-sec-butylaluminium, Tri-tert-butylaluminium, Tri-2-methylbutylaluminium, Tri-3-methylbutylaluminium, Tri-2-methylpentylaluminium, Tri-3-methylpentylaluminium, Tri-4-methylpentylaluminium, Tri-2-methylhexylaluminium, Tri-3-methylhexylaluminium und Tri-2-ethylhexylaluminium, Tricycloalkylaluminiumverbindungen wie Tricyclohexylaluminium und Tricyclooctylaluminium, Triarylaluminiumverbindungen wie Triphenylaluminium und Tritolylaluminium, Dialkylaluminiumhydride wie Diethylaluminiumhydrid und Diisobutylaluminiumhydrid, Trialkenylaluminiumverbindungen, zum Beispiel solche, die durch die Formel  $(i-C_4H_9)_x Al_y (C_5H_{10})_z$ , worin x, y und z jeweils eine positive Zahl darstellen und  $z \geq 2x$  ist, wie Isoprenylaluminium, Alkylaluminiumalkoxide wie Isobutylaluminiummethoxit, Isobutylaluminiummethoxid und Isobutylaluminiumisopropoxid, Dialkylaluminiumalkoxide wie Dimethylaluminiummetoxid, Dimethylaluminiummetoxid und Dibutylaluminiumbutoxid, Alkylaluminiumsesquialkoxide wie Ethylaluminiumsesquiethoxid, Butylaluminiumsequibutoxid sowie teilweise alkoxylierte Alkylaluminiumverbindungen mit einer mittleren Zusammensetzung der Formel  $R^a_{2,5} Al(OR^b)_{0,5}$ , worin  $R^a$  und  $R^b$  die vorstehend genannte Bedeutung haben, Dialkylaluminiumaryloxide wie Diethylaluminiumphenoxid, Diethylaluminium(2,6-di-t-butyl-4-methylphenoxid), Ethylaluminium-bis(2,6-Di-t-butyl-4-methylphenoxid), Diisobutylaluminium(2,6-di-t-butyl-4-methylphenoxid) und Isobutylaluminium-bis(2,6-di-t-butyl-4-methylphenoxid), Dialkylaluminiumhalide wie Dimethylaluminiumchlorid, Diethylaluminiumchlorid, Dibutylaluminiumchlorid, Diethylaluminiumbromid und Diisobutylaluminiumchlorid, Alkylaluminiumsesquihalide wie Ethylaluminiumsesquichlorid, Butylaluminiumsesquichlorid und Ethylaluminiumsesquibromid, partiell halogenierte Alkylaluminiumverbindungen wie Ethylaluminiumdichlorid, Propylaluminiumdichlorid und Butylaluminiumdibromid, Dialkylaluminiumhydride wie Diethylaluminiumhydrid und Dibutylaluminiumhydrid, partiell hydrierte Alkylaluminiumverbindungen, zum Beispiel

35

Alkylaluminiumdihydride wie Ethylaluminiumdihydrid und Propylaluminiumdihydrid und partiell alkoxylierte und halogenierte Alkylaluminiumverbindungen wie Ethylaluminiumethoxychlorid, Butylaluminiumbutoxychlorid und Ethylaluminiummethoxybromid.

- 5 Weiterhin geeignete Organoaluminiumverbindungen sind solche, worin zwei oder mehr Aluminiumverbindungen zum Beispiel über ein Stickstoffatom kombiniert sind, wie  $(C_2H_5)_2AlN(C_2H_5)Al(C_2H_5)_2$ .

- 10 Geeignete Alkylkomplexverbindungen enthaltend ein Metall der Gruppe I und Aluminium sind  $LiAl(C_2H_5)_4$  und  $LiAl(C_7H_{15})_4$ .

- Weitere geeignete organometallische Verbindungen (B1) umfassen Methyllithium, Ethyllithium, Propyllithium, Butyllithium, Methylmagnesiumbromid, Methylmagnesiumchlorid, Ethylmagnesiumbromid, Ethylmagnesiumchlorid, Propylmagnesiumbromid, Propylmagnesiumchlorid, Butylmagnesiumbromid, Butylmagnesiumchlorid, Dimethylmagnesium, Diethylmagnesium, Dibutylmagnesium und Butylethylmagnesium.
- 15

- Des weiteren sind Verbindungen geeignet, die die oben genannten Organoaluminiumverbindungen während der Polymerisation bilden, zum Beispiel eine Kombination von halogenierten Aluminiumverbindungen und Alkylmagnesium.
- 20

Besonders bevorzugt werden als organometallische Verbindungen (B1) Organoaluminiumverbindungen eingesetzt.

- 25 Die organometallischen Verbindungen (B1) können einzeln oder in Kombination von zwei oder mehreren der Verbindungen eingesetzt werden.

#### *B2: Organoaluminium-oxy-Verbindung*

- 30 Die Organoaluminium-oxy-Verbindungen (B2), die in den erfindungsgemäßen katalytisch aktiven Zusammensetzungen eingesetzt werden können, können übliche Aluminoxane oder benzolunlösliche Organoaluminium-oxy-Verbindungen sein, wie sie zum Beispiel in JP-A 78687/1990 offenbart sind.

- 35 Übliche Aluminoxane können zum Beispiel durch die folgenden Verfahren hergestellt werden und werden im allgemeinen als Lösung in einem Kohlenwasserstoff erhalten.

- (i) Zugabe einer Organoaluminiumverbindung wie Trialkylaluminium zu einer Suspension einer Verbindung, die Adsorptionswasser enthält, oder einem Salz, das Kristallisationswasser enthält, zum Beispiel Magnesiumchloridhydrat, Kupfersulfathydrat, Aluminiumsulfathydrat, Nickelsulfathydrat oder Cerchloridhydrat in einem Kohlenwasserstoff, so dass die Organoaluminiumverbindung mit dem Adsorptionswasser oder Kristallisationswasser reagieren kann.
- (ii) Umsetzung einer Organoaluminiumverbindung wie Trialkylaluminium mit Wasser, Eis oder Wasserdampf in einem Lösungsmittel wie Benzol, Toluol, Ethylether oder Tetrahydrofuran.
- (iii) Reaktion eines Organozinnoxids wie Dimethylzinnoxid oder Dibutylzinnoxid mit einer Organoaluminiumverbindung wie Trialkylaluminium in einem Lösungsmittel wie Decan, Benzol oder Toluol.

Das Aluminoxan kann geringe Mengen einer organometallischen Verbindung enthalten. Des weiteren ist es möglich, dass das Lösungsmittel oder die nicht abreagierte Organoaluminiumverbindung von der erhaltenen Aluminoxanlösung abdestilliert wird und der Rückstand in einem Lösungsmittel wieder gelöst wird oder in einem für Aluminoxane schlechten Lösungsmittel suspendiert wird.

Geeignete Organoaluminiumverbindungen, die zur Herstellung der Aluminoxane eingesetzt werden, sind dieselben, die bereits vorstehend als Organoaluminiumverbindungen (B1) beschrieben sind. Bevorzugt sind Trialkylaluminiumverbindungen und Tricycloalkylaluminiumverbindungen. Besonders bevorzugt ist Trimethylaluminium.

Die Organoaluminiumverbindungen können einzeln oder in Kombination von zwei oder mehreren verschiedenen Verbindungen genutzt werden.

Geeignete Lösungsmittel zur Herstellung der Aluminoxane umfassen aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Cumol und Cymol, aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Hexan, Heptan, Octan, Decan, Dodecan, Hexadecan und Octadecan, alicyclische Kohlenwasserstoffe wie Cyclopentan, Cyclohexan, Cyclooctan und Methylcyclopentan, Petroleumfraktionen wie Gasolin, Kerosin und Gasöl, und



Halogenverbindungen dieser aromatischen, aliphatischen und alicyclischen Kohlenwasserstoffe, insbesondere Chloride und Bromide davon. Des weiteren sind Ether wie Ethylether und Tetrahydrofuran als Lösungsmittel geeignet. Besonders bevorzugt werden aromatische Kohlenwasserstoffe und aliphatische Kohlenwasserstoffe eingesetzt.

5

Die benzol-unlösliche Organoaluminium-oxy-Verbindung ist bevorzugt eine Organoaluminium-oxy-Verbindung enthaltend eine Al-Komponente, die bei 60°C in Benzol in einer Menge von nicht mehr als 10%, bevorzugt nicht mehr als 5%, besonders bevorzugt nicht mehr als 2%, löslich ist, bezogen auf das Al-Atom. Das heißt, die benzol-unlösliche Organoaluminium-oxy-Verbindung ist bevorzugt unlöslich oder nahezu unlöslich in Benzol.

10

Des weiteren können beispielsweise Organoaluminium-oxy-Verbindungen eingesetzt werden, die Bor enthalten, wie sie in EP-A 0 950 667 offenbart sind.

15

Die genannten Organoaluminium-oxy-Verbindungen (B2) können einzeln oder in Kombination von zwei oder mehreren dieser Verbindungen eingesetzt werden.

*B3: Verbindung, die mit dem Metallkomplex unter Ausbildung eines Ionenpaares reagiert*

20

Geeignete Verbindungen sind alle Verbindungen, die im Kontakt mit dem Übergangsmetallkomplex (A) ein Ionenpaar bilden. Geeignete Verbindungen sind Lewis-Säuren, ionische Verbindungen, Boranverbindungen und Carboranverbindungen, wie in JP-A 501950/1989, JP-A 502036/1989, JP-A 179005/1991, JP-A 179006/1991, JP-A 207703/1991 und JP-A 207704/1991 und US 5,321,106 offenbart. Des weiteren können Heteropolyverbindungen und Isopolyverbindungen eingesetzt werden.

25

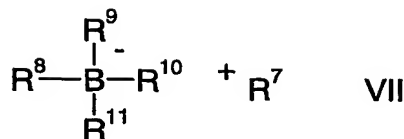
Geeignete Lewis-Säuren sind zum Beispiel Verbindungen der Formel  $BR_3$ , worin R Fluor oder eine Phenylgruppe ist, die mit Fluor, Methyl oder Trifluoromethyl substituiert sein kann. Geeignete Verbindungen sind Trifluorobor, Triphenylbor, Tris(4-fluorophenyl)bor, Tris(3,5-difluorophenyl)bor, Tris(4-fluoromethylphenyl)bor, Tris(pentafluorophenyl)bor, Tris(p-tolyl)bor, Tris(o-tolyl)bor und Tris(3,5-dimethylphenyl)bor.

30

Geeignete ionische Verbindungen sind Verbindungen der allgemeinen Formel VII

35

- 24 -



worin  $\text{R}^7\text{H}^+$ , ein Carboniumkation, ein Oxoniumkation, Ammoniumkation, ein Phosphoniumkation, ein Cycloheptyltrienylkation oder ein Ferroceniumkation, enthaltend ein Übergangsmetall, ist.  $\text{R}^8$  bis  $\text{R}^{11}$  sind unabhängig voneinander eine organische Gruppe, bevorzugt eine Arylgruppe oder eine substituierte Arylgruppe.

$\text{R}^7$  ist besonders bevorzugt ein Carboniumkation oder ein Ammoniumkation, ganz besonders bevorzugt Triphenylcarbonium, N,N-Dimethylanilinium oder N,N-Diethylanilinium. Des weiteren sind als ionische Verbindungen trialkylsubstituierte Ammoniumsalze, N,N-Dialkylaniliniumsalze, Dialkylammoniumsalze und Triarylphosphoniumsalze geeignet.

Geeignete trialkylsubstituierte Ammoniumsalze sind Triethylammoniumtetra(phenyl)bor, Tripropylammoniumtetra(phenyl)bor, Tri(n-butyl)ammoniumtetra(phenyl)bor, Tri(n-butyl)ammoniumtetra(pentafluorophenyl)bor, Tripropylammoniumtetra(o, p-dimethylphenyl)bor, Tri(n-butyl)ammoniumtetra(p-trifluoromethylphenyl)bor, Tri(n-butyl)ammoniumtetra(3,5-ditrifluoromethylphenyl)bor und Tri(n-butyl)ammoniumtetra(o-tolyl)bor.

Geeignete N,N-Dialkylaniliniumsalze umfassen N,N-Dimethylaniliniumtetra(phenyl)bor, N,N-Diethylaniliniumtetra(phenyl)bor und N,N-2,4,6-Pentamethylaniliniumtetra(phenyl)bor.

Geeignete Dialkylammoniumsalze sind Di(1-propyl)ammoniumtetra(pentafluorophenyl)bor und Dicycloammoniumtetra(phenyl)bor.

Weitere geeignete ionische Verbindungen sind Triphenylcarbeniumtetrakis(pentafluorophenyl)borat, N,N-Dimethylaniliniumtetrakis(pentafluorophenyl)borat, und Ferroceniumtetra(pentafluorophenyl)borat.

Weitere geeignete Verbindungen, die mit dem Metallkomplex unter Ausbildung eines Ionenpaares reagieren, sind in EP-A 0 950 667 offenbart. Ganz besonders bevorzugt wird Triphenylcarboniumtetrakis(pentafluorophenyl)borat eingesetzt.

- 5 Die katalytisch aktive Zusammensetzung gemäß der vorliegenden Anmeldung umfassend die Komponenten A und B kann zusätzlich ein Trägermaterial als Komponente C enthalten. Solche geträgerten katalytisch aktiven Zusammensetzungen eignen sich insbesondere zum Einsatz in Gasphasenpolymerisationsverfahren, ganz besonders bevorzugt in Gasphasenwirbelschichtpolymerisationsverfahren.

10

*Trägermaterial, C*

Als Trägermaterial sind sowohl anorganische als auch organische Verbindungen geeignet.

- 15 Bevorzugte anorganische Verbindungen sind poröse Oxide, anorganische Chloride, Ton, Tonminerale und Schichtverbindungen.

- Geeignete poröse Oxide umfassen  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{ZrO}$ ,  $\text{TiO}_2$ ,  $\text{B}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{ThO}_2$  und Mischungen von Verbindungen, die diese Oxide enthalten, wie natürliche oder  
20 synthetische Zeolithe,  $\text{SiO}_2\text{-MgO}$ ,  $\text{SiO}_2\text{-Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SiO}_2\text{-TiO}_2$ ,  $\text{SiO}_2\text{-V}_2\text{O}_5$ ,  $\text{SiO}_2\text{-Cr}_2\text{O}_3$  und  $\text{SiO}_2\text{-TiO}_2\text{-MgO}$ . Besonders bevorzugt sind poröse Oxide, die  $\text{SiO}_2$  und/oder  $\text{Al}_2\text{O}_3$  als Hauptkomponenten enthalten.

- Die anorganischen Oxide können des weiteren geringe Mengen Carbonate, Sulfate, Nitrate  
25 oder Oxide enthalten.

- Bevorzugt haben die porösen Oxide, die gemäß der vorliegenden Erfindung eingesetzt werden, einen Teilchendurchmesser von 10 bis 300  $\mu\text{m}$ , besonders bevorzugt 20 bis 200  $\mu\text{m}$  und eine spezifische Oberfläche von im allgemeinen 50 bis 1000  $\text{m}^2/\text{g}$ , bevorzugt 100  
30 bis 700  $\text{m}^2/\text{g}$  und ein Porenvolumen von im allgemeinen 0,3 bis 3  $\text{cm}^3/\text{g}$ . Das Trägermaterial kann vor Einsatz bei im allgemeinen 100 bis 1.000°C, bevorzugt 150 bis 700°C calciniert werden, falls notwendig.

- Geeignete anorganische Oxide, Ton, Tonminerale und Schichtverbindungen sind zum  
35 Beispiel in EP-A 0 950 667 offenbart.

Geeignete organische Trägermaterialien sind zum Beispiel körnige oder partikelförmige feste Verbindungen mit einem Partikeldurchmesser von im allgemeinen 10 bis 300  $\mu\text{m}$ . Beispiele für solche Verbindungen umfassen (Co)polymere, die durch Umsetzung eines  $\alpha$ -Olefins mit 2 bis 14 Kohlenstoffatomen wie Ethylen, Propylen, 1-Buten oder 4-Methyl-1-Penten als Hauptmonomeren hergestellt wurden, (Co)polymere, die durch Reaktion von Vinylcyclohexan oder Styrol als Hauptmonomere hergestellt wurden und Derivate der genannten (Co)polymere.

Die erfindungsgemäßen katalytisch aktiven Zusammensetzungen sind hervorragend zur Polymerisation und Copolymerisation von Olefinen geeignet. Aufgrund der vielseitig variierbaren und einfach herstellbaren Liganden sind eine Vielzahl verschiedener Metallkomplexe und somit eine Vielzahl verschiedener katalytisch aktiver Zusammensetzungen erhältlich, die zur Herstellung maßgeschneiderter Polymere oder Copolymere eingesetzt werden können.

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist daher die Verwendung einer erfindungsgemäßen katalytisch aktiven Zusammensetzung zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen.

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen, wobei ein Olefin in Gegenwart einer erfindungsgemäßen katalytisch aktiven Zusammensetzung polymerisiert wird oder mindestens zwei verschiedene Olefine in Gegenwart einer erfindungsgemäßen katalytisch aktiven Zusammensetzung copolymerisiert werden.

Die Durchführung der Polymerisation oder Copolymerisation sowie geeignete Vorrichtungen zur Durchführung der Polymerisation oder Copolymerisation und geeignete Olefine sind dem Fachmann bekannt.

Bevorzugt eingesetzte geeignete Olefine sind ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus  $\alpha$ -Olefinen mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen wie Ethylen, Propylen, 1-Buten, 1-Penten, 3-Methyl-1-buten, 1-Hexen, 4-Methyl-1-penten, 3-Methyl-1-penten, 1-Octen, 1-Decen, 1-Dodecen, 1-Tetradecen, 1-Hexadecen und 1-Octadecen, Cycloolefine mit 3 bis 20 Kohlenstoffatomen wie Cyclopenten, Cyclohepten, Norbonen, 5-Methyl-2-norbonen und Tetracyclododecen, polare Monomere wie  $\alpha$ ,  $\beta$ -ungesättigte Carbonsäuren wie Acrylsäure, Methacrylsäure, Fumarsäure, Maleinsäureanhydrid, Itaconsäure, Itaconsäureanhydrid und

Bicyclo[2.2.1]-5-hepten-2,3-dicarbonsäure, Metallsalze dieser Säuren wie Natriumsalze, Kaliumsalze, Lithiumsalze, Zinksalze, Magnesiumsalze und Calciumsalze,  $\alpha$ ,  $\beta$ -ungesättigte Carbonsäureester wie Methylacrylat, Ethylacrylat, n-Propylacrylat, Isopropylacrylat, n-Butylacrylat, Isobutylacrylat, tert-Butylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, 5 Methylmethacrylat, Ethylmethacrylat, n-Propylmethacrylat, Isopropylmethacrylat, n-Butylmethacrylat und Isobutylmethacrylat, Vinylester, Vinylacetat, Vinylpropionat, Vinylcaproat, Vinylcaprat, Vinylaurat, Vinylstearat und Vinyltrifluoroacetat, ungesättigte Glycidylester und halogenierte Olefine wie Vinylchlorid, Vinylfluorid und Allylfluorid.

10

Vinylcyclohexane, Diene und Polyene sind ebenfalls als Olefine einsetzbar. Geeignete Diene und Polyene sind cyclisch oder linear und weisen 4 bis 30 Kohlenstoffatome, bevorzugt 4 bis 20 Kohlenstoffatome auf und haben zwei oder mehr Doppelbindungen. Geeignete Verbindungen sind zum Beispiel Butadien, Isopren, 4-Methyl-1,3-pentadien, 15 1,3-Pentadien, 1,4-Pentadien, 1,5-Hexadien, 1,4-Hexadien und 1,3-Hexadien.

Aromatische Vinylverbindungen sind ebenfalls als Olefine einsetzbar. Geeignete aromatische Vinylverbindungen sind zum Beispiel Styrol, Mono- oder Polyalkylstyrole wie o-Methylstyrol, m-Methylstyrol, p-Methylstyrol, o, p-Dimethylstyrol, o-Ethylstyrol, 20 m-Ethylstyrol und p-Ethylstyrol, funktionelle Gruppen enthaltende Styrolerivate wie Methoxystyrol, Ethoxystyrol, Hydroxystyrol, o-Chlorstyrol, p-Chlorstyrol und Divinylbenzol sowie weitere Verbindungen wie 3-Phenylpropylen, 4-Phenylpropylen und  $\beta$ -Methylstyrol.

25 Weitere geeignete  $\alpha$ -Olefine sind zum Beispiel in EP-A 0 950 667 offenbart.

Bevorzugt werden als  $\alpha$ -Olefine Ethylen und Propylen, besonders bevorzugt Ethylen eingesetzt. Die  $\alpha$ -Olefine können allein oder in Kombination zweier oder mehrerer verschiedener  $\alpha$ -Olefine eingesetzt werden. Weitere bevorzugt eingesetzte Olefine sind 30 Styrol, iso-Buten, interne Olefine wie 2-Buten, cyclische Olefine wie Norbonen oder Cyclopenten und polare Olefine wie Acrylate.

Des weiteren ist es möglich, ein  $\alpha$ -Olefin und ein polares Olefin, zum Beispiel solche, die vorstehend beschrieben wurden, copolymerisieren.

35

Des weiteren ist es möglich, ein  $\alpha$ -Olefin gemäß der vorliegenden Anmeldung und ein nicht konjugiertes Dien oder Polyen cozupolymerisieren. Beispiele für nicht-konjugierte Diene und Polyene umfassen 1,4-Pentadien, 1,5-Hexadien und 1,4-Hexadien.

- 5 Es ist ebenfalls möglich, weitere der genannten Monomere in einer Copolymerisation mit  $\alpha$ -Olefinen einzusetzen.

Die Polymerisation oder Copolymerisation kann nach beliebigen, dem Fachmann bekannten Verfahren durchgeführt werden. Geeignete Zugabereihenfolgen und Verfahren  
10 sind zum Beispiel in EP-A 0 950 667 genannt. So ist es möglich, die Komponente (A) (Metallkomplex) und mindestens eine Komponente (B) ausgewählt aus einer organometallischen Verbindung (B1), einer Organoaluminium-oxy-Verbindung (B2) und einer Verbindung, die mit dem Metallkomplex unter Ausbildung eines Ionenpaares reagiert (B3) in einer beliebigen Reihenfolge dem Polymerisationsreaktor zuzuführen. Es ist  
15 ebenfalls möglich, zunächst einen Katalysator durch in Kontakt bringen der Komponenten (A) und (B) herzustellen und diesen anschließend in den Polymerisationsreaktor einzubringen. Des weiteren ist es möglich, einen durch in Kontakt bringen der Komponenten (A) und (B) hergestellten Katalysator gemeinsam mit weiterer Komponente (B), die von der ersten Komponente (B) unterschiedlich sein kann, in beliebiger  
20 Reihenfolge in den Polymerisationsreaktor einzuführen. Des weiteren ist es möglich, den Metallkomplex (A) aufgebracht auf einem Trägermaterial (C), und die Komponente (B) in beliebiger Reihenfolge in den Polymerisationsreaktor einzuführen. Es ist ebenfalls möglich, dass die Komponenten (A) und (B) gemeinsam auf einem Trägermaterial (C) aufgebracht sind, und in dieser Form in den Polymerisationsreaktor eingeführt werden.

25

Des weiteren sind zahlreiche weitere Varianten denkbar, beispielsweise die in EP-A 0 950 667 offenbarten Varianten.

Des weiteren ist es möglich, die erfindungsgemäßen katalytisch aktiven  
30 Zusammensetzungen nicht allein sondern auch in Verbindung mit anderen katalytisch aktiven Zusammensetzungen des gleichen Typs oder anderen Polymerisationskatalysatoren, zum Beispiel Philipps-Katalysatoren, Ziegler-Katalysatoren und/oder Metallocen-Katalysatoren einzusetzen, die jeweils ebenfalls in geträgerter oder ungeträgerter Form vorliegen können.

35

In einer weiteren Ausführungsform der vorliegenden Erfindung kann das Olefin auf den festen Katalysatorkomponenten vorpolymerisiert werden, wobei der Metallkomplex (A) und gegebenenfalls Komponente (B) auf einem Träger (C) aufgebracht sind.

- 5 Die Polymerisation kann als Lösungspolymerisation, Suspensionspolymerisation oder als Gasphasenpolymerisation durchgeführt werden.

Geeignete Lösungsmittel für die Lösungspolymerisation sind Kohlenwasserstoffe, zum Beispiel aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Propan, Butan, Pentan, Hexan, Heptan, 10 Octan, Decan, Dodecan und Kerosin, alicyclische Kohlenwasserstoffe wie Cyclopentan, Cyclohexan und Methylcyclopentan, aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol und Xylol, halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Ethylenchlorid, Chlorbenzol und Dichlormethan und Mischungen der genannten Kohlenwasserstoffe. Es ist ebenfalls möglich, dass das Olefin selbst als Lösungsmittel eingesetzt wird.

15 Der Metallkomplex (A) wird im allgemeinen in einer Menge von  $10^{-12}$  bis  $10^{-2}$  mol, bevorzugt  $10^{-10}$  bis  $10^{-3}$  mol, bezogen auf ein Liter Reaktionsvolumen eingesetzt. Gemäß der vorliegenden Erfindung kann das Olefin mit hoher Polymerisationsaktivität polymerisiert werden, auch wenn der Metallkomplex (A) in relativ geringen 20 Konzentrationen eingesetzt wird.

Die Komponente (B1) wird im allgemeinen in einer solchen Menge eingesetzt, dass das Molverhältnis der Komponente (B1) zu dem Übergangsmetallatom (M) in dem Metallkomplex (A) im allgemeinen 0,01 bis 100000, bevorzugt 0,05 bis 50000 beträgt.

25 Die Komponente (B2) kann in einer solchen Menge eingesetzt werden, dass das molare Verhältnis des Aluminiumatoms in Komponente (B2) zu dem Übergangsmetallatom (M) in dem Metallkomplex (A) im allgemeinen 10 bis 500000, bevorzugt 20 bis 100000 beträgt.

30 Die Komponente (B3) kann in einer solchen Menge eingesetzt werden, dass das molare Verhältnis der Komponente (B3) zu dem Übergangsmetallatom (M) in dem Metallkomplex (A) im allgemeinen 1 bis 10, bevorzugt 1 bis 5 beträgt.

Die Polymerisationstemperatur in dem erfindungsgemäßen Verfahren beträgt im 35 allgemeinen -50 bis 200°C, bevorzugt 0 bis 170°C. Der Polymerisationsdruck beträgt im allgemeinen Atmosphärendruck bis 100 bar, bevorzugt Atmosphärendruck bis 50 bar. Die

Polymerisation kann im Batch-Verfahren, halb kontinuierlich oder kontinuierlich durchgeführt werden. Es ist ebenfalls möglich, die Polymerisation in zwei oder mehreren getrennten Schritten unter unterschiedlichen Reaktionsbedingungen durchzuführen.

- 5 Das Molekulargewicht der erhaltenen Olefin(co)polymere kann durch die Anwesenheit von Wasserstoff im Polymerisationssystem oder durch Wechsel der Polymerisationstemperatur reguliert werden. Des weiteren ist es möglich, das Molekulargewicht durch Wechsel der Art der Komponente (B) zu regulieren.
- 10 Somit sind mit dem erfindungsgemäßen Verfahren zahlreiche Polymere und Copolymere zugänglich, deren Eigenschaften je nach Art der eingesetzten katalytisch aktiven Zusammensetzungen und der Reaktionsbedingungen unterschiedlich sind. Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind somit Polymere oder Copolymere herstellbar nach dem erfindungsgemäßen Verfahren.

15

Die nachfolgenden Beispiele erläutern die Erfindung zusätzlich.

## Beispiele

### 20 1. Allgemeines

- Aufgrund der Oxidations- und Hydrolyseempfindlichkeit der Metallkomplexe erfolgten alle Darstellungsexperimente der Metallverbindungen sowie die Polymerisationsversuche unter einer Inertgasatmosphäre unter Benutzung der Schlenk-Technik. Die hierfür benötigten Lösungsmittel wurden vor der Benutzung absolutiert. Die
- 25 Ausgangsverbindungen für die Ligandenherstellung sowie  $\text{NaBH}_4$ ,  $\text{Ti}(\text{Oi-Pr})_4$ , die  $\text{BuLi}$ -,  $\text{MeLi}$ - und  $\text{MgCl}(\text{CH}_2\text{Ph})$ -Lösungen wurden von Acros bzw. Aldrich bezogen und ohne zusätzliche Reinigungsschritte verwendet. Die weiteren verwendeten Metallprecursor wurden nach den in der Literatur beschriebenen Methoden hergestellt. Zur Aktivierung der Komplexe für die Polymerisationsversuche wurde eine MAO-Lösung in Toluol mit einem
- 30 Aluminiumgehalt von 10% bzw. 7% verwendet.

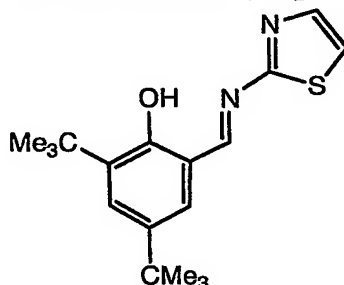


## 2. Synthese der Liganden

### 2.1 Darstellung der Thiazolyliminomethylphenole

Zur Lösung eines Aminothiazols in Ethanol wurde unter Rühren bei Raumtemperatur eine Hydroxybenzaldehyd-Lösung in Ethanol zugetropft. Nach beendeter Zugabe wurden einige Tropfen Piperidin zugegeben, und die Reaktionslösung für 2 h unter Rückfluss erhitzt. Anschließend wurde auf 0°C abgekühlt. Der dabei ausgefallene gelbe Feststoff wurde abfiltriert. Durch Einengen der Mutterlauge und Kühlen auf -30°C wurde weiteres Produkt ausgefällt. Die vereinigten Fraktionen wurden im Vakuum getrocknet.

#### 2.1.1 4,6-Di-*tert*-butyl-2-(thiazol-2'-yliminomethyl)-phenol (1)

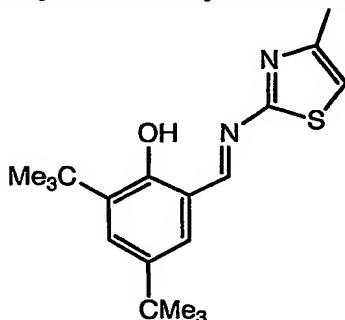


**Ansatz:** 2.71 g (27.1 mmol) 2-Aminothiazol in 30 mL EtOH  
6.35 g (27.1 mmol) 3,5-Di-*tert*-butyl-2-hydroxybenzaldehyd in 40 mL EtOH  
80 mg Piperidin

**Ausbeute:** 68% (5.87 g, 18.5 mmol)

**<sup>1</sup>H-NMR** (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.21 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.59 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 6.43 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.94 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 7.36 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 7.58 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 9.14 (s, 1 H, CH=N), 13.29 (s, 1 H, OH).

#### 2.1.2 4,6-Di-*tert*-butyl-2-(4'-methylthiazol-2'-yliminomethyl)-phenol (2)



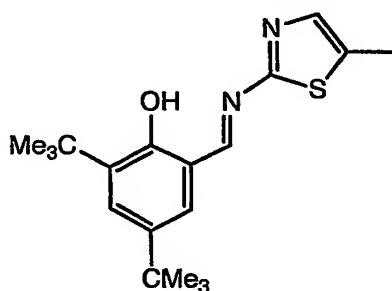
**Ansatz:** 3.90 g (34.1 mmol) 2-Amino-4-methylthiazol in 30 mL EtOH

8.00 g (34.1 mmol) 3,5-Di-*tert*-butyl-2-hydroxybenzaldehyd in 40 mL EtOH  
100 mg Piperidin

**Ausbeute:** 76% (8.56 g, 25.9 mmol)

**<sup>1</sup>H-NMR** (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.22 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.59 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>),  
5 2.20 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 6.14 (s, 1 H, NC(CH<sub>3</sub>)=CHS), 6.95 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 7.59  
(d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 9.17 (s, 1 H, CH=N), 13.36 (s, 1 H, OH).

### 2.1.3 4,6-Di-*tert*-butyl-2-(5'-methylthiazol-2'-yliminomethyl)-phenol (3)

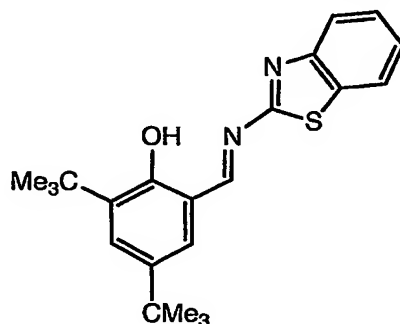


10 **Ansatz:** 3.90 g (34.1 mmol) 2-Amino-5-methylthiazol in 30 mL EtOH  
8.00 g (34.1 mmol) 3,5-Di-*tert*-butyl-2-hydroxybenzaldehyd in 40 mL EtOH  
100 mg Piperidin

**Ausbeute:** 80% (9.00 g, 27.2 mmol)

**<sup>1</sup>H-NMR** (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.21 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.59 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>),  
15 1.82 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 6.96 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 7.10 (s, 1 H, NCH=C(CH<sub>3</sub>)S), 7.59  
(d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 9.18 (s, 1 H, CH=N), 13.36 (s, 1 H, OH).

### 2.1.4 4,6-Di-*tert*-butyl-2-(benzothiazol-2'-yliminomethyl)-phenol (4)



20 **Ansatz:** 5.13 g (34.1 mmol) 2-Aminobenzothiazol in 30 mL EtOH  
8.00 g (34.1 mmol) 3,5-Di-*tert*-butyl-2-hydroxybenzaldehyd in 40 mL EtOH

100 mg Piperidin

**Ausbeute:** 71% (8.87 g, 24.2 mmol)

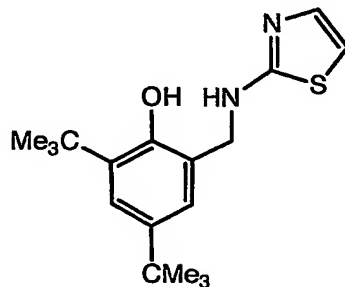
<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.22 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.58 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 6.94 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.0 Hz, 1 H, C3-H), 6.97 (t, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C6-H), 7.18 (1 H, benzothiazolyl-C5-H), 7.32 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C7-H), 7.61 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.0 Hz, 1 H, C5-H), 8.00 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 8.0 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C4-H), 9.15 (s, 1 H, CH=N), 13.29 (s, 1 H, OH).

## 2.2 Reduktion der Thiazolyliminomethylphenole

10

Der Lösung eines Thiazolyliminomethylphenols in Methanol wurde unter Rühren bei Raumtemperatur portionenweise NaBH<sub>4</sub> zugegeben. Nach beendeter Zugabe wurde 1 h weiter gerührt. Währenddessen entfärbte sich die Reaktionsmischung und ein farbloser Feststoff fiel aus. Das Produkt wurde abfiltriert und im Vakuum getrocknet.

### 15 2.2.1 [Lig1]H<sub>2</sub> (5) (Reduktion von Verbindung (1) aus Beispiel 2.1.1)



**Ansatz:** 1.47 g (4.64 mmol) 1 in 10 mL MeOH

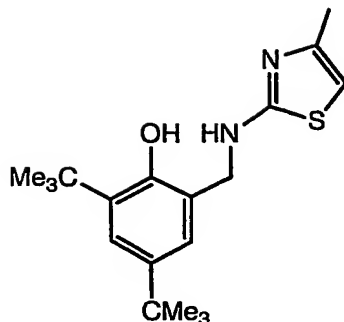
292 mg (7.72 mmol) NaBH<sub>4</sub>

**Ausbeute:** 85% (1.26 g, 3.96 mmol)

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.40 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.68 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 4.03 (s, 3 H, CH<sub>2</sub>NH), 5.73 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.72 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.91 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 7.52 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 11.2 (s, 1 H, OH).

### 25 2.2.2 [Lig2]H<sub>2</sub> (6) (Reduktion von Verbindung (2) aus Beispiel 2.1.2)

- 34 -

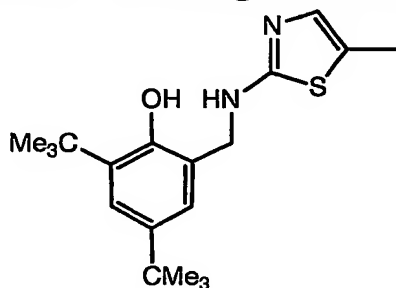


**Ansatz:** 8.31 g (25.1 mmol) **2** in 80 mL MeOH  
1.6 g (42.3 mmol) NaBH<sub>4</sub>

**Ausbeute:** 81% (6.79 g, 20.4 mmol)

- 5 **<sup>1</sup>H-NMR** (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>):  $\delta$  = 1.40 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.68 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 2.07 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 4.01 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 2 H, CH<sub>2</sub>), 4.07 (t,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 1 H, NH), 5.41 (s, 1 H, NC(CH<sub>3</sub>)=CHS), 6.93 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.6 Hz, 1 H, C3-H), 7.52 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.6 Hz, 1 H, C5-H), 11.42 (s, 1 H, OH).

10 **2.2.3 [Lig3]H<sub>2</sub> (7) (Reduktion von Verbindung (3) aus Beispiel 2.1.3)**



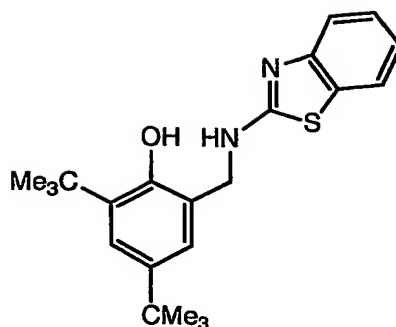
**Ansatz:** 8.89 g (26.9 mmol) **3** in 80 mL MeOH  
1.63 g (43.1 mmol) NaBH<sub>4</sub>

**Ausbeute:** 82% (7.30 g, 21.9 mmol)

- 15 **<sup>1</sup>H-NMR** (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>):  $\delta$  = 1.41 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.70 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 1.71 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 3.95 (t, 1 H, NH), 4.04 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.4 Hz, 2 H, CH<sub>2</sub>), 6.42 (s, 1 H, NCH=C(CH<sub>3</sub>)S), 6.93 (d, 1 H,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, C3-H), 7.53 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 11.31 (s, 1 H, OH).

20 **2.2.4 [Lig4]H<sub>2</sub> (8) (Reduktion von Verbindung (4) aus Beispiel 2.1.4)**

- 35 -



**Ansatz:** 5.85 g (15.9 mmol) **4** in 40 mL MeOH

0.97 g (25.6 mmol) NaBH<sub>4</sub>

**Ausbeute:** 68% (3.98 g, 10.8 mmol)

- 5 **<sup>1</sup>H-NMR** (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>):  $\delta$  = 1.42 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.69 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 4.06 (m, 3 H, CH<sub>2</sub>, NH), 6.81 (t,  $^3J_{\text{HH}}$  = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C6-H), 6.93 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, C3-H), 7.04 (t,  $^3J_{\text{HH}}$  = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C5-H), 7.10 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C7-H), 7.52 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 7.63 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C4-H), 11.31 (s, 1 H, OH).

10

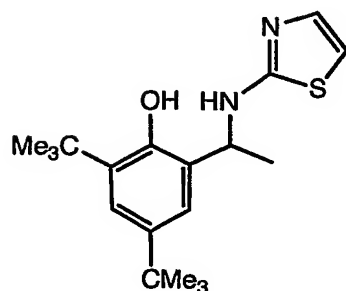
### 2.3 Reaktionen der Thiazolyliminomethylphenole mit Metallalkylen

Zur Lösung des Imins wurde unter Rühren bei -70 °C die Lösung des Metallalkyls zugetropft. Die Reaktionsmischung wurde langsam auf Raumtemperatur erwärmt und weitere 15 h gerührt. Unter Eiskühlung wurde dann vorsichtig mit äquimolarer Menge

15 Methanol hydrolysiert. Anschließend wurde verdünnte wässrige NH<sub>4</sub>Cl-Lösung zugegeben. Die Phasen wurden getrennt. Nach dem Trocknen der etherischen Phase mit MgSO<sub>4</sub> wurde das Lösungsmittel unter reduziertem Druck entfernt. Das Rohprodukt wurde aus Pentan umkristallisiert.

20

25

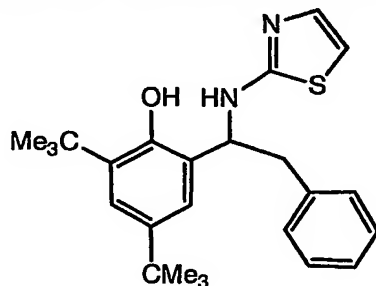
2.3.1 [Lig5]H<sub>2</sub> (9) (Umsetzung von Verbindung (1) aus Beispiel 2.1.1)

**Ansatz:** 0.50 g (1.58 mmol) 1 in 35 mL Et<sub>2</sub>O

5 2.0 mL (3.20 mmol) 1.6 M MeLi-Lösung in Et<sub>2</sub>O

**Ausbeute:** 92% (422 mg, 1.46 mmol)

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.01 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2 Hz, 3 H, CH<sub>3</sub>), 1.38 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.71 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 4.07 (d, 1 H, NH), 5.23 (quin, 1 H, CH(NH)(CH<sub>3</sub>)), 5.73 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.73 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 7.09 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 7.49 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 10.94 (s, 1 H, OH).

2.3.2 [Lig6]H<sub>2</sub> (10) (Umsetzung von Verbindung (1) aus Beispiel 2.1.1)

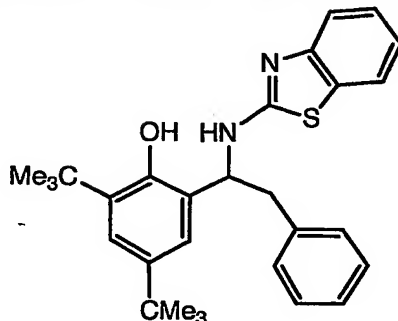
**Ansatz:** 1.00 g (3.16 mmol) 1 in 35 mL Et<sub>2</sub>O

15 7.0 mL (7.0 mmol) 1 M MgCl(CH<sub>2</sub>Ph)-Lösung in Et<sub>2</sub>O

**Ausbeute:** 85% (1.10 g, 2.69 mmol)

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.42 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.69 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 2.83 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, 2 H, CH<sub>2</sub>Ph), 4.38 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 6.4 Hz, 1 H, NH), 5.45 (quart, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2 Hz, 1 H, CH(NH)(CH<sub>2</sub>Ph)), 5.65 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.67 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 3.6 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.87 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2 Hz, 2 H, ortho CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 6.92 (t, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2 Hz, 1 H, para CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 6.70 (t, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2 Hz, 2 H, meta CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.17 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.0 Hz, 1 H, C3-H), 7.51 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.0 Hz, 1 H, C5-H), 10.87 (s, 1 H, OH).

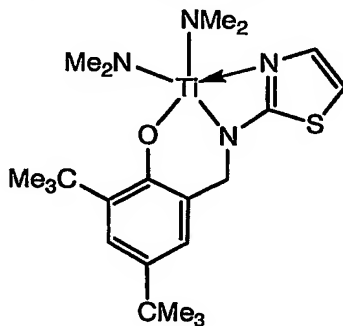
### 2.3.3 [Lig6]H<sub>2</sub> (11) (Umsetzung von Verbindung (4) aus Beispiel 2.1.4)



<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.45 (s, 9 H, 4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.70 (s, 9 H, 6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 2.83 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, 2 H, CH<sub>2</sub>), 4.45 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.2 Hz, 1 H, NH), 5.63 (quart, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, 1 H, CH), 6.77 (t, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 7.6 Hz, 1 H, benzothiazolyl-C6-H), 6.95 (m, 7 H, bezothiazolyl-C5-H und -C7-H, CH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.22 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 7.52 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 7.58 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 8.0 Hz, 1 H, bezothiazolyl-C4-H), 11.13 (s, 1 H, OH).

## 3. Komplexsynthesen

### 3.1 [Lig1]Ti(NMe<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (12) (Umsetzung von Verbindung (5) aus Beispiel 2.2.1)



Zur gelben Lösung des Ti(NMe<sub>2</sub>)<sub>4</sub> (60 mg, 268 μmol) in 5 mL Toluol wurde unter Rühren bei Raumtemperatur die Lösung des Liganden [Lig1]H<sub>2</sub> (5) (86 mg, 270 μmol) in 5 mL Toluol zugetropft. Währenddessen wechselte die Farbe der Reaktionslösung zu dunkelrot. Nach beendeter Zugabe wurde die Lösung 1 h weitergerührt. Anschließend wurden die flüchtigen Bestandteile der Reaktionsmischung unter reduziertem Druck entfernt, der Rückstand wurde mit Pentan aufgenommen und 15 min gerührt. Nach Entfernen des Lösungsmittels wurde das Produkt im Vakuum getrocknet. Man erhielt in quantitativer Ausbeute [Lig1]Ti(NMe<sub>2</sub>)<sub>2</sub> (12) in Form eines rotbraunen Feststoffes.

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.39 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.72 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 3.15 (s, 12 H, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 4.35 (s, 2 H, CH<sub>2</sub>), 5.79 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 4.0 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.95 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 4.0 Hz, 1 H, NCH=CHS), 7.04 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 7.53 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H).

5

### 3.2 [Lig2]TiCl(*tert*-BuCp) (14) (Umsetzung von Verbindung (6) aus Beispiel 2.2.2)

#### 3.2.1 [Lig2]Li<sub>2</sub>(Et<sub>2</sub>O)<sub>2</sub> (13)

Unter Rühren bei -70 °C wurden 0.56 mL (1.38 mmol) der 2.5 M BuLi-Lösung in Ether der Lösung des Liganden [Lig2]H<sub>2</sub> (6) (230 mg, 692 μmol) zugetropft. Nach beendeter Zugabe ließ man langsam auf Raumtemperatur erwärmen. Die flüchtigen Bestandteile der Reaktionslösung wurden dann unter reduziertem Druck entfernt und der Rückstand mit Pentan aufgenommen. Durch Abkühlen auf -70 °C erhielt man [Lig2]Li<sub>2</sub>(Et<sub>2</sub>O)<sub>2</sub> (13) in Form farbloser Kristalle. Ausbeute: 81% (275 mg, 558 μmol).

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, THF-*d*<sub>8</sub>): δ = 1.10 (t, Et<sub>2</sub>O), 1.21 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.30 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.81 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 3.38 (quart, Et<sub>2</sub>O), 4.50 (br, 2 H, CH<sub>2</sub>), 5.44 (s, 1 H, NC(CH<sub>3</sub>)=CHS), 6.83 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 6.99 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H).

#### 3.2.2 [Lig2]TiCl(*tert*-BuCp) (14)

Das Lithium-Salz (13) (89 mg, 181 μmol) sowie das (*tert*-BuCp)TiCl<sub>3</sub> (50 mg, 181 μmol) wurden vorgelegt. Unter Eiskühlung und Rühren wurden 10 mL vorgekühlten Pentans zugegeben. Die Reaktionsmischung wurde anschließend 2 h bei Raumtemperatur gerührt. Man filtrierte vom ausgefallenen LiCl ab und entfernte dann das Lösungsmittel unter reduziertem Druck. Man erhielt 94 mg (176 μmol, 97 %) des Produktes in Form eines dunkelroten Feststoffes.

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>): δ = 1.11 (s, 9 H, CpC(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.31 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.64 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 2.10 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 4.10 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 16.0 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 4.60 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 16.0 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 5.43 (s, 1 H, NC(CH<sub>3</sub>)=CHS), 6.48 (m, 2 H, Cp-H), 6.52 (m, 1 H, Cp-H), 6.63 (m, 1 H, Cp-H), 6.91 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.2 Hz, 1 H, C3-H), 7.44 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.2 Hz, 1 H, C5-H).

### 3.3 {[Lig1]H}<sub>2</sub>TiCl<sub>2</sub> (15) (Umsetzung von Verbindung (5) aus Beispiel 2.2.1)

Zur orangen Lösung des Ti(NMe<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (100 mg, 483 μmol) in 8 mL Et<sub>2</sub>O wurde unter Rühren bei -70 °C die Lösung des Liganden [Lig1]H<sub>2</sub> (5) (154 mg, 483 μmol) in 8 mL Et<sub>2</sub>O zugetropft, wobei die Farbe der Reaktionslösung zu dunkelrot wechselte. Man ließ langsam auf Raumtemperatur erwärmen, währenddessen die flüchtigen Bestandteile der



Reaktionsmischung unter reduziertem Druck entfernt wurden. Der dunkelrote Feststoff wurde mit 5 mL kaltem Pentan gewaschen und anschließend im Vakuum getrocknet. Ausbeute (aus NMR): 217 mg (228  $\mu$ mol, 94%).

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>):  $\delta$  = 1.27 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.34 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.68 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.77 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 4.27 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 1) = 14.8 Hz, 1 H; d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 2) = 14.4 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 4.90 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 2) = 14.4 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 5.59 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 3) = 4.4 Hz, 1 H, NCH=CHS), 5.82 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 4) = 2.8 Hz, 1 H, NCH=CHS), 5.90 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 1) = 14.8 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 6.80 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 3) = 4.4 Hz, 1 H, NCH=CHS), 6.84 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> (Spinsystem 4) = 2.8 Hz, 1 H, NCH=CHS), 7.25, 7.38, 7.46 und 7.54 (4 H, C3-H, C5-H).

#### 3.4 [Lig2]TiCl<sub>2</sub> (16) (Umsetzung von Verbindung (6) aus Beispiel 2.2.2)

Zur Lösung des Ti(NMe<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> (75 mg, 362  $\mu$ mol) in 10 mL THF wurde unter Rühren bei Raumtemperatur die Lösung des Liganden [Lig1]H<sub>2</sub> (6) (120 mg, 361  $\mu$ mol) in 10 mL THF zugetropft. Nach beendeter Zugabe wurde weitere 30 min gerührt, wonach die flüchtigen Bestandteile der Reaktionsmischung unter reduziertem Druck entfernt wurden. Der dunkelrote Feststoff wurde mit 5 mL kaltem Pentan gewaschen und anschließend im Vakuum getrocknet. Ausbeute (aus NMR): 217 mg (228  $\mu$ mol, 94%).

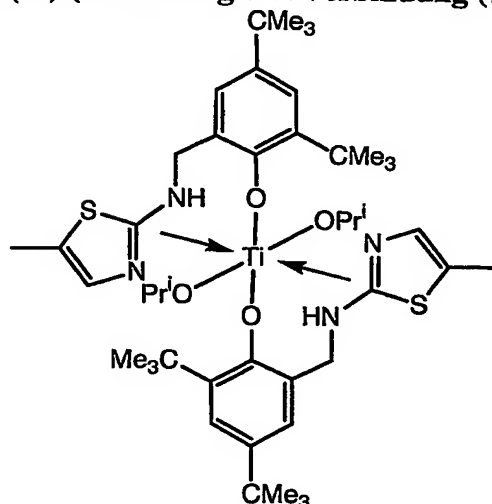
<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, THF-*d*<sub>8</sub>):  $\delta$  = 1.31 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.50 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 2.43 (s, 3 H, CH<sub>3</sub>), 2.46 (br, HN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 4.20 (br, HN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 4.65 (s, 2 H, CH<sub>2</sub>), 6.38 (s, 1 H, NC(CH<sub>3</sub>)=CHS), 7.23 (s, 1 H, C3-H), 7.26 (s, 1 H, C5-H).

#### 3.5 [Lig3]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (17) (Umsetzung von Verbindung (7) aus Beispiel 2.2.3)

Zur Lösung von 49 mg (169  $\mu$ mol) Ti(Oi-Pr)<sub>4</sub> in 4 mL Et<sub>2</sub>O wurde unter Rühren bei Raumtemperatur die Lösung des Liganden [Lig3]H<sub>2</sub> (7) (56 mg, 169  $\mu$ mol) in 4 mL Et<sub>2</sub>O zugetropft. Nach beendeter Zugabe wurde weitere 2 h gerührt. Anschließend wurden die flüchtigen Bestandteile der Reaktionsmischung unter reduziertem Druck entfernt. Der Rückstand wurde mit Pentan aufgenommen und auf -70 °C gekühlt. Nach ca. 20 h erhielt man 55 mg (111  $\mu$ mol, 66%) des Komplexes (17) in Form eines orangen Feststoffes.

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, C<sub>6</sub>D<sub>6</sub>):  $\delta$  = 0.82 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 6.0 Hz, 3 H, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.16 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 6.0 Hz, 3 H, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.20 (d, <sup>3</sup>J<sub>HH</sub> = 6.0 Hz, 3 H, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.36 (s, 9 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.70 (s, 9 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.81 (s, 6 H, CH<sub>3</sub>), 4.38 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 14.6 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 4.80 (m, 1 H, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 5.07 (m, 1 H, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 5.32 (d, <sup>2</sup>J<sub>HH</sub> = 14.6 Hz, 1 H, CH<sub>2</sub>), 7.35 (s, 2 H, NCH=CHS, C3-H), 7.46 (d, <sup>4</sup>J<sub>HH</sub> = 2.4 Hz, 1 H, C5-H).

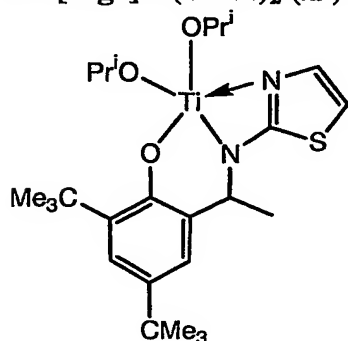
### 3.6 $[\text{Lig3}]_2\text{Ti}(\text{Oi-Pr})_2$ (18) (Umsetzung von Verbindung (7) aus Beispiel 2.2.3)



Zur Lösung von 62 mg (218  $\mu\text{mol}$ )  $\text{Ti}(\text{Oi-Pr})_4$  in 4 mL  $\text{Et}_2\text{O}$  wurde unter Rühren bei Raumtemperatur die Lösung des Liganden  $[\text{Lig3}]_2\text{H}_2$  (7) (145 mg, 436  $\mu\text{mol}$ ) in 4 mL  $\text{Et}_2\text{O}$  zugetropft. Nach beendeter Zugabe wurde weitere 2 h gerührt. Anschließend wurden die flüchtigen Bestandteile der Reaktionsmischung unter reduziertem Druck entfernt. Man erhielt in quantitativer Ausbeute den Komplexes (18) in Form eines gelben Feststoffes.

$^1\text{H-NMR}$  (400 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ):  $\delta$  = 0.95 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 12 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.41 (s, 18 H, C4-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 1.54 (s, 6 H, CH<sub>3</sub>), 1.80 (s, 18 H, C6-C(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>), 3.69 (d,  $^2J_{\text{HH}}$  = 13.2 Hz, 2 H, CH<sub>2</sub>), 4.70 (sept,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 2 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.96 (d,  $^2J_{\text{HH}}$  = 13.2 Hz, 2 H, CH<sub>2</sub>), 5.65 (s, 2 H, NCH=CHS), 7.24 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, 2 H, C3-H), 7.55 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, 2 H, C5-H), 11.77 (s, 2 H, NH).

### 3.7 $[\text{Lig5}]\text{Ti}(\text{Oi-Pr})_2$ (19) (Umsetzung von Verbindung (9) aus Beispiel 2.3.1)



Zur Lösung des  $\text{Ti}(\text{Oi-Pr})_4$  (130 mg, 457  $\mu\text{mol}$ ) in 15 mL  $\text{Et}_2\text{O}$  wurde unter Rühren bei 0 °C die Lösung des Liganden  $[\text{Lig5}]_2\text{H}_2$  (9) (115 mg, 346  $\mu\text{mol}$ ) zugetropft. Nach beendeter Zugabe wurde weitere 2 h bei Raumtemperatur gerührt, wonach die flüchtigen Bestandteile der Reaktionsmischung unter reduziertem Druck entfernt wurden. Der Rückstand wurde

mit Pentan aufgenommen und auf  $-70\text{ }^{\circ}\text{C}$  gekühlt. Der ausgefallene orange Feststoff wurde unter Kühlung abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Ausbeute: 71% (122 mg, 246  $\mu\text{mol}$ ).

$^1\text{H-NMR}$  (400 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ):  $\delta$  = 0.81 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.4 Hz, 3 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.12 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.4 Hz, 3 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.20 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 3 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 3 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.33 (s, 9 H,  $\text{C4-C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.68 (s, 9 H,  $\text{C6-C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.83 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.8 Hz, 3 H,  $\text{CH}(\text{N})(\text{CH}_3)$ ), 4.78 (sept,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.4 Hz, 1 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.85 (quart,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.8 Hz, 1 H,  $\text{CH}(\text{N})(\text{CH}_3)$ ), 4.93 (sept,  $^3J_{\text{HH}}$  = 6.0 Hz, 1 H,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 6.01 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 4.4 Hz, 1 H,  $\text{NCH=CHS}$ ), 7.22 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, 1 H, C3-H), 7.43 (d,  $^4J_{\text{HH}}$  = 2.4 Hz, 1 H, C5-H), 7.79 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  = 4.4 Hz, 1 H,  $\text{NCH=CHS}$ ).

### 3.8 [ $\text{Lig1}$ ] $\text{Hf}(\text{NMe}_2)_2$ (20) (Umsetzung von Verbindung (5) aus Beispiel 2.2.1)

Zur Lösung des  $\text{Hf}(\text{NMe}_2)_4$  (46 mg, 130  $\mu\text{mol}$ ) in 8 mL  $\text{Et}_2\text{O}$  wurde unter Rühren bei  $-70\text{ }^{\circ}\text{C}$  die Lösung des Liganden [ $\text{Lig1}$ ] $\text{H}_2$  (5) (41 mg, 129  $\mu\text{mol}$ ) in 8 mL  $\text{Et}_2\text{O}$  zugetropft. Man ließ langsam auf Raumtemperatur erwärmen und entfernte die flüchtigen Bestandteile der Reaktionsmischung unter reduziertem Druck. Der Rückstand wurde mit 5 mL Pentan aufgenommen, 15 min bei Raumtemperatur gerührt und anschließend im Vakuum getrocknet. Ausbeute (aus NMR): 69 mg (118  $\mu\text{mol}$ , 91%).

$^1\text{H-NMR}$  (400 MHz,  $\text{C}_6\text{D}_6$ ):  $\delta$  = 1.28 (s, 9 H,  $\text{C4-C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.33 (s, 9 H,  $\text{C6-C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.47 (s, 9 H,  $\text{C4-C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.71 (s, 9 H,  $\text{C6-C}(\text{CH}_3)_3$ ), 2.70 (s, 6 H,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ), 2.97 (s, 6 H,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.18 (s, 6 H,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.35 (s, 6 H,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.55 (d,  $^2J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 1) = 14.0 Hz, 1 H,  $\text{CH}_2$ ), 3.86 (d,  $^2J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 1) = 14.0 Hz, 1 H,  $\text{CH}_2$ ), 4.11 (d,  $^2J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 2) = 15.8 Hz, 1 H,  $\text{CH}_2$ ), 5.03 (d,  $^2J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 2) = 15.8 Hz, 1 H,  $\text{CH}_2$ ), 5.64 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 3) = 4.0 Hz, 1 H,  $\text{NCH=CHS}$ ), 5.74 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 4) = 4.4 Hz, 1 H,  $\text{NCH=CHS}$ ), 6.68 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 3) = 4.0 Hz, 1 H,  $\text{NCH=CHS}$ ), 6.86 (s, 1 H, C3-H), 7.25 (d,  $^3J_{\text{HH}}$  (Spinsystem 4) = 4.0 Hz, 1 H,  $\text{NCH=CHS}$ ), 7.33 (s, 1 H, C3-H), 7.48 (s, 1 H, C5-H), 7.49 (s, 1 H, C5-H).

## 4. Polymerisation von Ethen

Der Titankomplex, Toluol und MAO (Methylaluminoxan)-Lösung wurden im Reaktor vorgelegt. Unter Rühren wurde Ethen eingeleitet. Der Druck wurde während der Reaktion konstant gehalten. Nach beendeter Polymerisationszeit wurde die Reaktion durch Ablassen des Ethendruckes abgebrochen. Die Reaktionsmischung wurde in eine 10%-ige  $\text{HCl}$ -Methanollösung gegeben. Der dabei ausgefallene farblose Feststoff sowie das bereits während der Reaktion aus der Lösung aufgeschwemmte Produkt wurden für 2 h in der

Fälllösung gerührt. Dann wurde das Polymer abfiltriert, mit Methanol und Hexan gewaschen, 2 h bei 60°C im Ölpumpenvakuum getrocknet und anschließend analysiert.

#### 4.1 [Lig3]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (17) / MAO

5    **Bedingungen:**        2 mg (4.0 µmol) [Lig3]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (17)  
                             1.54 g (4.0 mmol) 7%-ige MAO-Lösung  
                             40 mL Toluol  
                             T = 50 °C, t = 30 min, p<sub>Ethen</sub> = 4 bar  
**Ausbeute/Aktivität:** 55 mg, 27.5 kg<sub>PE</sub>/(h·mol<sub>Ti</sub>)

10

#### 4.2 [Lig3]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (17) / *i*-Bu<sub>3</sub>Al / MAO

**Bedingungen:**        2 mg (4.0 µmol) [Lig3]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (17)  
                             39 mg (197 µmol) *i*-Bu<sub>3</sub>Al  
                             1.54 g (4.0 mmol) 7%-ige MAO-Lösung  
15                               40 mL Toluol  
                             T = 50 °C, t = 30 min, p<sub>Ethen</sub> = 4 bar  
**Ausbeute/Aktivität:** 64 mg, 32.0 kg<sub>PE</sub>/(h·mol<sub>Ti</sub>)

#### 4.3 {[Lig3]H}<sub>2</sub>Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (18) / MAO

20    **Bedingungen:**        5 mg (6.0 µmol) {[Lig3]H}<sub>2</sub>Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (18)  
                             567 mg (2.1 mmol) 10%-ige MAO-Lösung  
                             40 mL Toluol  
                             T = 50 °C, t = 30 min, p<sub>Ethen</sub> = 4 bar  
**Ausbeute/Aktivität:** 79 mg, 26.3 kg<sub>PE</sub>/(h·mol<sub>Ti</sub>)

25

#### 4.4 {[Lig1]H}<sub>2</sub>TiCl<sub>2</sub> (15) / MAO

**Bedingungen:**        5 mg (6.5 µmol) {[Lig1]H}<sub>2</sub>TiCl<sub>2</sub> (15)  
                             883 mg (2.29 mmol) 7%-ige MAO-Lösung  
                             40 mL Toluol  
30                               T = 25 °C, t = 30 min, p<sub>Ethen</sub> = 4 bar  
**Ausbeute/Aktivität:** 237 mg, 72.9 kg<sub>PE</sub>/(h·mol<sub>Ti</sub>)

#### 4.5 [Lig5]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (19) / MAO

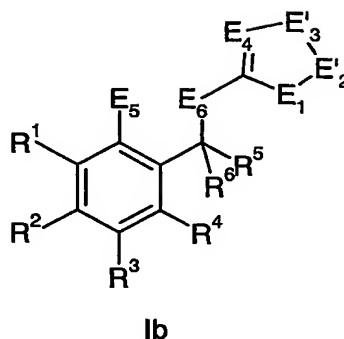
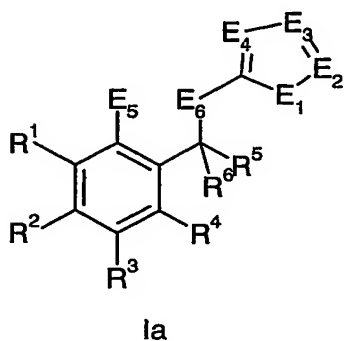
**Bedingungen:** 2 mg (4.0  $\mu$ mol) [Lig3]Ti(Oi-Pr)<sub>2</sub> (**19**)  
1.54 g (4.0 mmol) 7%-ige MAO-Lösung  
40 mL Toluol  
T = 50 °C, t = 30 min, p<sub>Ethen</sub> = 4 bar

5 **Ausbeute/Aktivität:** 136 mg, 68.0 kg<sub>PE</sub>/(h·mol<sub>Ti</sub>)

# Patentansprüche

5

## 1. Verbindung der allgemeinen Formel Ia oder Ib



worin

10

in Formel Ia

E1 O, S, Se, Te, NR, CR<sub>2</sub>, PR

E2, E3 CR, N, P

E4 N, P

E5 OH, SH, NHR oder OR', SR', NRR'

15

E6 NH, PH oder NR', PR'

R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> Wasserstoff oder ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest, ein Arylrest

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> Wasserstoff, ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest, ein Arylrest, Halogen oder eine Nitrogruppe

20

R Wasserstoff, ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest

R' ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest

bedeuten,

wobei mindestens eine der Gruppen E5 oder E6 ein Wasserstoffatom enthält;

in Formel Ib

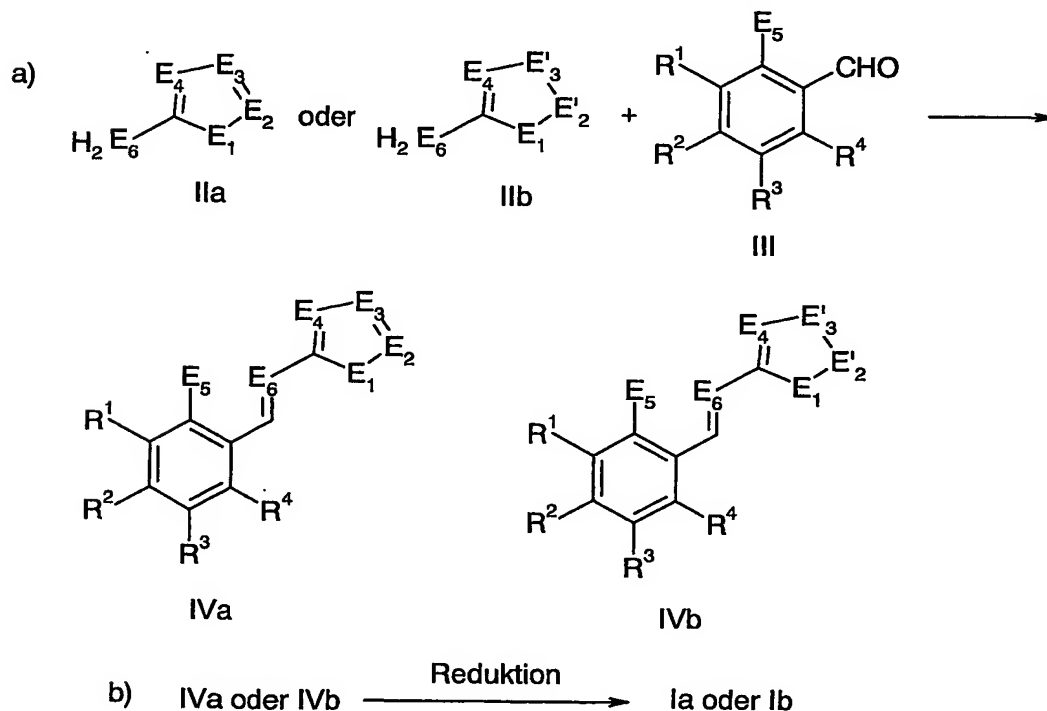
25

die Symbole E1, E4, E5, E6, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup>, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R und R' dieselben Bedeutungen aufweisen wie in Formel Ia

und

E2' und E3' O, S, Se, Te, NR, CR<sub>2</sub>, PR bedeuten.

2. Verbindung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass E1 S bedeutet.
3. Verbindung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass E4 N bedeutet.
4. Verbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass E6 NH bedeutet.
5. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass eine Verbindung der allgemeinen Formel IIa oder IIb mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III zu einer Verbindung der allgemeinen Formel IVa oder IVb umgesetzt wird (Schritt a)) und die Verbindung der allgemeinen Formel IVa oder IVb anschließend zu einer Verbindung der allgemeinen Formel Ia oder Ib reduziert wird (Schritt b)):

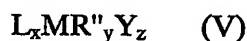


worin

E1 O, S, Se, Te, NR, CR<sub>2</sub>, PR, bevorzugt S  
 E2, E3 CR, N, P  
 E2', E3' O, S, Se, Te, NR, CR<sub>2</sub>, PR  
 E4 N, P, bevorzugt N  
 5 E5 OH, SH, NHR oder OR', SR', NRR'  
 E6 NH, PH, bevorzugt NH, oder NR', PR'  
 R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> Wasserstoff oder ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest,  
 ein Arylrest  
 R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> Wasserstoff, ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest, ein  
 10 Arylrest, Halogen oder eine Nitrogruppe  
 R Wasserstoff, ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest  
 R' ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest  
 bedeuten,  
 wobei mindestens eine der Gruppen E5 oder E6 ein Wasserstoffatom enthält.

15 6. Verwendung einer Verbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 4 zur Herstellung von Metallkomplexen.

7. Metallkomplex der allgemeinen Formel V



20 worin

L ein von den Verbindungen gemäß einer der allgemeinen Formeln Ia oder Ib  
 25 nach einem der Ansprüche 1 bis 4 abgeleiteter mono- oder dianionischer  
 Ligand ist,

worin

- im Falle eines dianionischen Liganden -

E5 O<sup>-</sup>, S<sup>-</sup>, RN<sup>-</sup>, bevorzugt O<sup>-</sup>, und

30 E6 N<sup>-</sup>, P<sup>-</sup>, bevorzugt N<sup>-</sup>,

bedeuten

und



- im Falle eines monoanionischen Liganden -  
entweder

E5  $O^-$ ,  $S^-$ ,  $RN^-$ , bevorzugt  $O^-$ , und

E6  $NR$ ,  $PR$

bedeuten

oder

E5  $OR$ ,  $SR$ ,  $NRR'$ , und

E6  $N^-$ ,  $P^-$ , bevorzugt  $N^-$ ,

bedeuten,

und die weiteren Symbole  $E1$ ,  $E2$ ,  $E2'$ ,  $E3$ ,  $E3'$ ,  $E4$ ,  $R^5$ ,  $R^6$ ,  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R$  und  $R'$  der allgemeinen Formeln I und II dieselbe Bedeutung aufweisen wie die entsprechenden Symbole gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4;

und - in dem Fall, dass  $L$  ein dianionischer Ligand ist -

M  $Ti$ ,  $Zr$ ,  $Hf$ ,  $V$ ,  $Nb$ ,  $Ta$ ,  $Cr$ ,  $Mo$ ,  $W$ , bevorzugt  $Ti$ ,  $Zr$ ,  $Hf$ ,

$R''$  Wasserstoff, ein Kohlenwasserstoffrest, bevorzugt ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest,  $NR'''_2$ ,  $OR'''$ , Halogen, Acetylacetonat, bevorzugt Halogen,  $OR'''$ , wobei  $R'''$  Wasserstoff oder ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest ist,

$Y$  eine Lewis-Base

$x$  1 oder 2, bevorzugt 1

$y$  1 bis 4, bevorzugt 2

$z$  0 bis 2, bevorzugt 0

bedeuten,

wobei  $R''$  und  $Y$  zu einem gemeinsamen Rest verbunden sein können und  $2x + y$  die Wertigkeit von  $M$  ergibt;

oder - in dem Fall, dass  $L$  ein monoanionischer Ligand ist -

M  $Ti$ ,  $Zr$ ,  $Hf$ ,  $V$ ,  $Nb$ ,  $Ta$ ,  $Cr$ ,  $Mo$ ,  $W$ ,  $Ni$ ,  $Pd$ ,  $Co$ ,  $Fe$ ,  $Cu$ ,  $Ru$ ,  $Rh$ , bevorzugt  $Ti$ ,  $Zr$ ,  $Hf$ ,  $Ni$ ,  $Pd$ ,

$R''$  Wasserstoff, ein Kohlenwasserstoffrest, bevorzugt ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest,  $NR'''_2$ ,  $OR'''$ , Halogen, Acetylacetonat, bevorzugt

Halogen, OR<sup>m</sup>, wobei R<sup>m</sup> Wasserstoff oder ein linearer, verzweigter oder cyclischer Alkylrest ist,

Y eine Lewis-Base

x 1, 2 oder 3,

y 1 bis 4,

z 0 bis 2, bevorzugt 0

bedeuten,

wobei R<sup>n</sup> und Y zu einem gemeinsamen Rest verbunden sein können und x + y die Wertigkeit von M ergibt.

8. Metallkomplex nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass der Ligand L ein dianionischer Ligand ist und M Ti, Zr oder Hf ist.

9. Metallkomplex nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass x 1, y 2 und z 0 ist.

10. Metallkomplex nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet dass der Ligand L ein monoanionischer Ligand ist und M Ti, Zr, Hf, Ni oder Pd ist.

11. Metallkomplex nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, dass in dem Fall, wenn M Ti, Zr, Hf ist, x 2, y 2 und z 0 ist oder x 1, y 3 und z 0 ist und, wenn M Ni oder Pd ist, x 1, y 1 und z 0 ist.

12. Verfahren zur Herstellung eines Metallkomplexes nach einem der Ansprüche 7 bis 11, durch Deprotonierung einer Verbindung nach Anspruch 1 bis 4 mit einer Base und anschließende Umsetzung mit einer Metallverbindung, oder durch direkte Umsetzung einer Verbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 4 mit einer Metallverbindung,

wobei die Metallverbindung ein Metall M ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo und W, bevorzugt Ti, Zr, Hf in dem Fall, dass L ein dianionischer Ligand ist, oder ein Metall M ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Ti, Zr, Hf, V, Nb, Ta, Cr, Mo, W, Ni, Pd, Co, Fe, Cu, Ru und Rh,

bevorzugt Ti, Zr, Hf, Ni, Pd, in dem Fall, dass L ein monoanionischer Ligand ist, enthält.

13. Katalytisch aktive Zusammensetzung umfassend

- 5 (a) einen Metallkomplex der allgemeinen Formel V nach einem der Ansprüche 7 bis 11, als Komponente A,
- (b) mindestens eine Verbindung, als Komponente B, ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus
- (b1) einer organometallischen Verbindung, als Komponente B1,
- 10 (b2) einer Organoaluminium-oxy-Verbindung, als Komponente B2, und
- (b3) einer Verbindung, die mit dem Metallkomplex unter Ausbildung eines Ionenpaares reagiert, als Komponente B3.

14. Katalytisch aktive Zusammensetzung nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet,

15 dass zusätzlich zu den Komponenten A und B ein Trägermaterial (Komponente C) enthalten ist.

15. Verfahren zur Herstellung einer katalytisch aktiven Zusammensetzung nach Anspruch 13 oder 14, dadurch gekennzeichnet, dass ein Metallkomplex der

20 allgemeinen Formel V nach einem der Ansprüche 7 bis 11 (Komponente A) mit einer Verbindung (Komponente B) ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus

(b1) einer organometallischen Verbindung, als Komponente B1,

(b2) einer Organoaluminium-oxy-Verbindung, als Komponente B2, und

(b3) einer Verbindung, die mit dem Metallkomplex unter Ausbildung eines

25 Ionenpaares reagiert, als Komponente B3,

und gegebenenfalls einem Trägermaterial (Komponente C) in Kontakt gebracht wird.

16. Verwendung einer katalytisch aktiven Zusammensetzung nach Anspruch 13 oder

30 14 zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen.

17. Verfahren zur Polymerisation oder Copolymerisation von Olefinen, wobei ein Olefin in Gegenwart einer katalytisch aktiven Zusammensetzung nach Anspruch 13 oder 14 polymerisiert wird oder mindestens zwei verschiedene Olefine in Gegenwart einer katalytisch aktiven Zusammensetzung nach Anspruch 13 oder 14 copolymerisiert werden.
18. Polymer oder Copolymer herstellbar nach einem Verfahren gemäß Anspruch 17.

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 03/12200

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C07D277/82 C07D277/42 C07F7/00 B01J31/00 C08F10/00  
C08F4/64 C08F4/62

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C07D C07F B01J C08F

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

CHEM ABS Data, EPO-Internal

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 1 174 442 A (BASF) 23 January 2002 (2002-01-23) the whole document	1-4,6-17
X	page 10; claim 18	18
A	EP 0 874 005 A (MITSUI CHEMICALS) 28 October 1998 (1998-10-28) cited in the application	1-4,6-17
X	the whole document claims 25-28	18
A	WO 00 50470 A (EASTMAN) 31 August 2000 (2000-08-31) claims 1,40-42	1-4,6-17
	--- -/-	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents :

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \* & \* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

27 February 2004

Date of mailing of the international search report

04/03/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Francois, J

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 03/12200

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	SHARMA, R.C.: "SYNTHESIS AND STRUCTURAL STUDIES OF CO(II), NI(II), ZN(II) AND CD(II) METAL COMPLEXES OF 2-HYDROXY-5-METHYL BENZENE-1,3-BIS-(CARBALIDINE-2-AMINO THIAZOLE)" ASIAN JOURNAL OF CHEMISTRY, vol. 14, no. 1, 2002, pages 503-5, XP008027868 page 503.	1-4
A	SHARMA, R.C.: "STUDIES ON CO(II) AND NI(II) COMPLEXES OF NEWLY SYNTHESISED HETEROCYCLIC SCHIFF BASES." JOURNAL OF THE INSTITUTION OF CHEMISTS, vol. 74, no. 6, 2002, pages 188-190, XP008027869 INDIA page 188 -page 189	1-4
A	EP 0 950 667 A (MITSUI CHEMICALS) 20 October 1999 (1999-10-20) cited in the application the whole document	1-4, 6-17
X	claim 13	18

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 03/12200

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
EP 1174442	A	23-01-2002	DE	10035700 A1	31-01-2002
			EP	1174442 A1	23-01-2002
EP 874005	A	28-10-1998	CA	2235905 A1	25-10-1998
			CN	1199052 A	18-11-1998
			DE	69816514 D1	28-08-2003
			EP	0874005 A1	28-10-1998
			JP	11315109 A	16-11-1999
			TW	420693 B	01-02-2001
			US	6309997 B1	30-10-2001
			US	2002055600 A1	09-05-2002
			US	2002115557 A1	22-08-2002
WO 0050470	A	31-08-2000	CA	2363628 A1	31-08-2000
			CN	1347423 T	01-05-2002
			EP	1192189 A2	03-04-2002
			WO	0050470 A2	31-08-2000
			US	2003195110 A1	16-10-2003
			US	2003225228 A1	04-12-2003
			US	6559091 B1	06-05-2003
			US	6545108 B1	08-04-2003
			US	6566118 B1	20-05-2003
EP 950667	A	20-10-1999	CN	1232044 A	20-10-1999
			EP	0950667 A2	20-10-1999
			JP	2000336110 A	05-12-2000
			SG	91813 A1	15-10-2002
			US	6593266 B1	15-07-2003

# INTERNATIONALE RESEARCHENBERICHT

International Aktenzeichen

PCT/EP 03/12200

## A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C07D277/82 C07D277/42 C07F7/00 B01J31/00 C08F10/00  
C08F4/64 C08F4/62

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C07D C07F B01J C08F

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

CHEM ABS Data, EPO-Internal

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 1 174 442 A (BASF) 23. Januar 2002 (2002-01-23) das ganze Dokument	1-4,6-17
X	Seite 10; Anspruch 18	18
A	EP 0 874 005 A (MITSUI CHEMICALS) 28. Oktober 1998 (1998-10-28) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument	1-4,6-17
X	Ansprüche 25-28	18
A	WO 00 50470 A (EASTMAN) 31. August 2000 (2000-08-31) Ansprüche 1,40-42	1-4,6-17
	--- -/--	

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

\*Z\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

27. Februar 2004

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

04/03/2004

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde

Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Francois, J



## C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	SHARMA,R.C.: "SYNTHESIS AND STRUCTURAL STUDIES OF CO(II),NI(II),ZN(II) AND CD(II) METAL COMPLEXES OF 2-HYDROXY-5-METHYL BENZENE-1,3-BIS-(CARBALIDINE-2-AMINO THIAZOLE)" ASIAN JOURNAL OF CHEMISTRY, Bd. 14, Nr. 1, 2002, Seiten 503-5, XP008027868 Seite 503 ---	1-4
A	SHARMA,R.C.: "STUDIES ON CO(II) AND NI(II) COMPLEXES OF NEWLY SYNTHESISED HETEROCYCLIC SCHIFF BASES." JOURNAL OF THE INSTITUTION OF CHEMISTS, Bd. 74, Nr. 6, 2002, Seiten 188-190, XP008027869 INDIA Seite 188 -Seite 189 ---	1-4
A	EP 0 950 667 A (MITSUI CHEMICALS) 20. Oktober 1999 (1999-10-20) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument	1-4,6-17
X	Anspruch 13 -----	18

# INTERNATIONALER RESEARCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationaler Kennzeichen

PCT/EP 03/12200

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 1174442	A	23-01-2002	DE	10035700 A1	31-01-2002
			EP	1174442 A1	23-01-2002
EP 874005	A	28-10-1998	CA	2235905 A1	25-10-1998
			CN	1199052 A	18-11-1998
			DE	69816514 D1	28-08-2003
			EP	0874005 A1	28-10-1998
			JP	11315109 A	16-11-1999
			TW	420693 B	01-02-2001
			US	6309997 B1	30-10-2001
			US	2002055600 A1	09-05-2002
			US	2002115557 A1	22-08-2002
WO 0050470	A	31-08-2000	CA	2363628 A1	31-08-2000
			CN	1347423 T	01-05-2002
			EP	1192189 A2	03-04-2002
			WO	0050470 A2	31-08-2000
			US	2003195110 A1	16-10-2003
			US	2003225228 A1	04-12-2003
			US	6559091 B1	06-05-2003
			US	6545108 B1	08-04-2003
			US	6566118 B1	20-05-2003
EP 950667	A	20-10-1999	CN	1232044 A	20-10-1999
			EP	0950667 A2	20-10-1999
			JP	2000336110 A	05-12-2000
			SG	91813 A1	15-10-2002
			US	6593266 B1	15-07-2003